日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日
Date of Application:

2002年 7月22日

出 願 番 号 Application Number:

特願2002-212476

[ST. 10/C]:

[JP2002-212476]

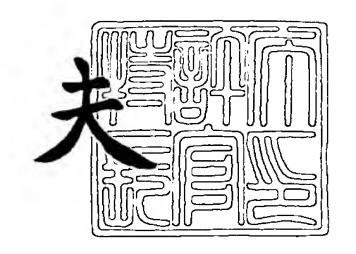
出 願 人 Applicant(s):

富士写真フイルム株式会社

2003年 8月27日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office





【書類名】

特許願

【整理番号】

31-2330

【提出日】

平成14年 7月22日

【あて先】

特許庁長官殿

【国際特許分類】

G03C 7/520

G03C 7/30

【発明者】

【住所又は居所】

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真フイルム株

式会社内

【氏名】

副島晋

【発明者】

【住所又は居所】

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真フイルム株

式会社内

【氏名】

吉田 和昭

【特許出願人】

【識別番号】

000005201

【氏名又は名称】

富士写真フイルム株式会社

【代理人】

【識別番号】

100105647

【弁理士】

【氏名又は名称】

小栗 昌平

【電話番号】

03-5561-3990

【選任した代理人】

【識別番号】

100105474

【弁理士】

【氏名又は名称】 本多 弘徳

【電話番号】

03-5561-3990



1

1

【選任した代理人】

【識別番号】 100108589

【弁理士】

【氏名又は名称】 市川 利光

【電話番号】 03-5561-3990

【選任した代理人】

【識別番号】 100115107

【弁理士】

【氏名又は名称】 高松 猛

【電話番号】 03-5561-3990

【選任した代理人】

【識別番号】 100090343

【弁理士】

【氏名又は名称】 栗宇 百合子

【電話番号】 03-5561-3990

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 092740

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

 \mathbf{F}

【物件名】 明細書]

【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 0003489

【プルーフの要否】 要



【発明の名称】 ハロゲン化銀カラー写真感光材料及びカラー画像形成方法 【特許請求の範囲】

【請求項1】 支持体上にイエロー色素形成カプラー含有青感光性ハロゲン化銀乳剤層、マゼンタ色素形成緑感光性カプラー含有ハロゲン化銀乳剤層、シアン色素形成カプラー含有赤感光性ハロゲン化銀乳剤層および非感光性親水性コロイド層のそれぞれ少なくとも一層ずつからなる写真構成層を有するハロゲン化銀カラー写真感光材料に、シート状の裁断と像様露光を行なった後、搬送ローラー対により搬送しつつ、カラー発色現像工程、漂白定着工程、およびリンス工程を含む現像処理を施す画像形成方法において、該現像処理工程の搬送速度が27.8 mm/秒以上100 mm/秒以下であり、かつ該漂白定着工程の補充量が感光材料1m²あたり20から50m1であり、さらに該ハロゲン化銀カラー写真感光材料が該赤感光性ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも1層に、下記一般式(IA)で表される化合物より選ばれる少なくとも1種を含有していることを特徴とするカラー画像形成方法。

【化1】

一般式(IA)

(一般式 (IA) 中、R'およびR', は各々独立に置換基を表し、Zは水素原子、または芳香族第一級アミンカラー現像主薬の酸化体とのカップリング反応において離脱し得る基を表す。)

【請求項2】 像様露光が、1画素当たりの露光秒数が10-3秒より短い走査 露光方式で行なわれることを特徴とする請求項1に記載のカラー画像形成方法。

【請求項3】 ハロゲン化銀カラー写真感光材料の総塗設銀量が0.46g/m²以下であることを特徴とする請求項1又は2に記載のカラー画像形成方法。

【請求項4】 ハロゲン化銀カラー写真感光材料が緑感光性ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも1層に、下記一般式(M-II)で表される化合物より選ばれる少なくとも1種を含有していることを特徴とする請求項 $1\sim3$ のいずれかに記載のカラー画像形成方法。

【化2】

$$R_3$$
 R_3
 R_4
 R_4
 R_4

(-般式 (M-II) 中、 R_1 、 R_2 、 R_3 および R_4 は水素原子又は置換基を表わす。 Xは水素原子又は芳香族一級アミン発色現像主薬の酸化体との反応において、離脱可能な基を表す。)

【請求項5】 漂白定着工程の処理時間が12秒以上30秒以下であることを特徴とする請求項1~4のいずれかに記載のカラー画像形成方法。

【請求項6】 像様露光後シート状の形態で搬送ローラーによって27.8 mm/秒以上100mm/秒以下の搬送速度で搬送されながらカラー発色現像工程、補充量が感光材料1m²あたり20から50mlの漂白定着工程、およびリンス工程を含む現像処理を経ることによりカラー画像を形成するハロゲン化銀カラー写真感光材料であり、かつイエロー色素形成カプラー含有青感性ハロゲン化銀乳剤層、マゼンタ色素形成カプラー含有緑感性ハロゲン化銀乳剤層、シアン色素形成カプラー含有赤感性ハロゲン化銀乳剤層および非感光性親水性コロイド層のそれぞれ少なくとも一層ずつからなる写真構成層を有し、さらに該シアン色素形成カプラー含有赤感性ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも一層が下記一般式(IA)で表される化合物より選ばれる少なくとも1種を含有することを特徴とするハロゲン化銀カラー写真感光材料。

【化3】

一般式(IA)

(一般式(IA)中、R'およびR''は各々独立に置換基を表し、Zは水素原子、または芳香族第一級アミンカラー現像主薬の酸化体とのカップリング反応において離脱し得る基を表す。)

【請求項7】 1 画素当たりの露光秒数が10-3秒より短い走査露光方式によって像様露光が行なわれる感光材料であることを特徴とする請求項6に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料。

【請求項8】 総塗設銀量が0.46g/m²以下であることを特徴とする請求項6又は7に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料。

【請求項9】 緑感光性ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも1層に、下記一般式 (M-II) で表される化合物より選ばれる少なくとも1種を含有することを特徴とする請求項6~8のいずれかに記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料。

【化4】

一般式 (M-II)

(一般式(M-II)中、 R_1 、 R_2 、 R_3 および R_4 は水素原子又は置換基を表わす。 Xは水素原子又は芳香族一級アミン発色現像主薬の酸化体との反応において、離脱可能な基を表す。)

【請求項10】 漂白定着工程の処理時間が12秒以上30秒以下であるこ

とを特徴とする請求項6~9のいずれかに記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、ハロゲン化銀カラー写真感光材料及びそれを用いたカラー画像形成 方法に関するものであり、詳しくは高速搬送処理に適したハロゲン化銀カラー写 真感光材料及びたカラー画像形成方法に関する。特にシート形態で高速搬送処理 したときに濃度ムラが少ないハロゲン化銀カラー写真感光材料及びカラー画像形 成方法に関する。

$[0\ 0\ 0\ 2]$

【従来の技術】

近年、写真処理サービス業界においては、ユーザーに対するサービス向上の一環として、また生産性向上の手段として迅速に処理できる高画質な写真感光材料が望まれている。この要望に応えるために、現在は高塩化銀乳剤を含有する写真感光材料(以後「高塩化銀プリント材料」とも呼ぶ)を発色現像処理することが通常行われている(例えば富士写真フイルム(株)製カラー処理CP-48S等)。しかしながら、他のカラー画像作製方式(例えば静電転写方式、熱転写方式、インクジェット方式)の画像作製の迅速性と比べれば、この高塩化銀プリント材料の迅速現像処理システムでも、未だ満足のいく迅速性とは言い難く、高塩化銀カラープリント材料の現像開始から乾燥終了までの全工程の処理時間の短縮が望まれている。更に、連続処理することによる性能安定性という観点で、高塩化銀プリント材料は他方式に比べ優位とは言い難く、連続処理安定性に対するロバストネス向上が以前より求められていた。更に、連続処理していく中で、処理液のスクイズ不良を生じる場合が有り、1枚のプリントの中での濃度バラツキを生じてしまい、プリント内でのロバストネス向上についても向上が求められている

[0003]

0

そのために、当業界では連続処理安定性の向上手段の様々な検討および努力が図

られてきた。

カラー写真画像を形成させるためには、イエロー、マゼンタ、およびシアンの 3 色の写真用カプラーを互いに感色性の異なる 3 種の感光性層に含有させ、像様 露光後、カラー現像主薬(発色現像主薬ともいう)を含む発色現像液により処理 する。この過程で、芳香族第一級アミンの酸化体とカップリング反応することに より発色色素を与える。一般にハロゲン化銀カラー感光材料の処理工程はカラー 画像を形成する発色現像(本明細書ではカラー現像と同義に用いる)工程、現像 銀および未現像銀を除去する脱銀工程、並びに水洗および/または安定化工程に より成り立っている。前記の現像銀およびハロゲン化銀を除去する脱銀工程は、 現像銀を漂白剤で再酸化し、ハロゲン化銀可溶化剤によって定着を行うが、この 工程は漂白液および定着液を別々に使用する連続工程で行うか、あるいは、漂白 剤と定着剤とを組み合わせた単独溶液を用いて一工程で行うことができる。後者 の溶液は一般に漂白定着(ブリックス)液と称される。

[0004]

上記の漂白液および漂白定着液中の銀漂白剤としては、有機酸の第二鉄錯塩、そのなかでもエチレンジアミンーN,N,N',N'ー四酢酸(以下、EDTAと記す)の第二鉄錯塩が一般に用いられ、また、処理の迅速化、処理液の廃液成分の低減化などの観点から、1,3ープロパンジアミンーN,N,N',N'ー四酢酸(以下、PDTAと記す)の第二鉄錯塩も広く用いられている。また一方で、環境保全に対する意識の高まりから、上記のような自然界における生分解性が低く、さらに有害な重金属イオンを可溶化する傾向にあるキレート剤の排出に対する強い関心から、その代替物の開発が求められ、例えば特開平4-313752号、特開平5-265159号、特開平6-161065号等に、生分解性に優れたキレート剤が記載されている。

[0005]

しかしながら、カラー写真用の漂白剤として上記のような第二鉄錯塩を用いると十分な濃度のシアン色素画像が得られない場合があった。この現象は、漂白または漂白定着液中のシアン色素のロイコ化による還元褪色として一般に認識されている(以後ブリックス褪色と称す)。米国特許第4,591,548号には、

シアン色素のロイコ化合物への変換の原因として漂白液あるいは漂白定着液中の 第一鉄錯塩の存在を指摘している。

[0006]

漂白定着液は酸化雰囲気にあり、処理液中に空気中の酸素が供給されることによりその効果が有効に発現される。また、ブリックス褪色も液中に存在する第二鉄錯塩を酸化することによりシアン濃度低下を防ぐことが可能になる。このような観点から漂白定着液処理タンクの処理液が空気に接する部分、所謂開口率を拡大することで良化するが、開口率を拡大することは、連続処理時の水の蒸発を促し、処理液成分の濃厚化により析出等の問題を発生することがある。漂白定着浴の開口率を低下した処理機でのシアン濃度安定化が求められている。その為に、ハロゲン化銀カラー写真感光材料の面からの改良による解決も求められている。

$[0\ 0\ 0\ 7]$

一方、近年のカラー写真の現像処理は補充量の低減や処理時間の短縮等、簡易迅速化が図られている。脱銀工程の低補充化や処理稼働率の増加は前記第一鉄錯塩の増加をもたらし、ブリックス褪色悪化を招く傾向にある。また、脱銀工程の時間短縮には、漂白液あるいは漂白定着液のpHを下げることが有効であるが、漂白液や漂白定着液のpHを下げることもシアン色素のブリックス退色を促進するという弊害をもたらしている。

[0008]

上記のシアン色素のブリックス褪色を克服する試みとしては、以下の各種のアプローチが提案されている。例えば、米国特許第3,706,561号等には、漂白液または漂白定着液の濃度や組成を変えることによる改良について記載されている。米国特許第4,366,233号はカラー写真要素のシアン色素形成層より下に配置された層中の塗布銀量の合計量を滅少させることを提案している。米国特許第3,820,997号等には、処理浴中の各種化合物による改良の記載がある。また、米国特許第3,774,510号には、漂白定着浴に多原子価元素を含む水溶性イオン性化合物を添加することが提案されている。米国特許第4,151,680号、同第4,374,922号、および同第4,591,546号には、前記の問題点を克服する好ましいシアンカプラー群が記載されてい

る。

[0009]

ブリックス退色を改良する手段として、ある種のハイドロキノンやキノン誘導体を用いて改良する方法が例えば特開昭63-316857号に記載されている。しかしながら、このような従来技術は、効果が不十分であったり、効果は認められるものの、画像保存性等の写真性を犠牲にしたり、廃液処理の負荷が大きい等の欠点を有していた。さらに、上記従来の技術では、EDTA第二鉄錯塩やPDTA第二鉄錯塩を用いた漂白定着液の他、前記の生分解性キレート剤の第二鉄錯塩を用いた場合においても十分な解決には至っていなかった。したがって、上記の弊害がなく、かつ近年の処理迅速化や環境への影響への観点からもシアン色素のブリックス褪色防止効果のより大きな技術が求められていた。

[0010]

一方、ポリマーラテックスを用いることによるシアン色素のブリックス褪色改良の試みも従来より行われており、例えば特開昭 6 4 - 5 2 1 3 6 号や特開平 2 - 2 8 9 8 4 0 号等にはアルコキシアルキル基を側鎖に有するポリマーラテックスを用いる方法が開示されている。しかしながら、これらの化合物でもその改良効果は不十分であり、特に低補充かつ迅速な簡易迅速現像処理を行う場合には性能向上の必要がある。また、この種のポリマーラテックスではラテックスの分散安定性が劣る。

$[0\ 0\ 1\ 1]$

また、-COOH基を有するモノマーを共重合したポリマーラテックスは、写真感光材料分野で良く知られており、例えば、米国特許第3,287,289号にはn-ブチルアクリレート等とアクリル酸もしくはメタクリル酸の共重合体が開示されている。さらに特開平11-84559号において、塗布液のpHを酸性にすることで改良効果が上がることが記載されているが、その改良レベルは十分なレベルとは言えない。

[0012]

一方、近年、写真フイルムに記録された画像を走査して画像情報を読み取り、 その画像情報を担持した光で印画紙(感光材料)に画像を記録するディジタルラ ボシステムが増加しつつある。この方式では、条件補正を行うことが容易になり、処理安定性を確保し易くなった。しかし、刻々変化する発色性を細かく補正することは、生産性の低下を招いてしまい、好ましくない。

[0013]

更に近年、写真処理サービス業界においては、カラーネガ、リバーサル感光材料ならびにデジタルカメラ等からカラープリントを得るためのカラープリントシステムが、プリント現像処理を専門に行うラボ(現像所)ばかりでなく写真店等で広く普及してきている。このカラープリントシステムの露光方法は、カラーネガ等のフイルムの投影光をカラーペーパーに入射して感光材料を面露光する、いわゆる直接(アナログ)露光方式が主流であったが、デジタルカメラからカラープリントを得ることのできるデジタル露光を利用する焼付装置、すなわちフイルムに記録された画像を光電的に読み取り、その情報をデジタル信号化し画像処理を施した後に、この画像データに応じて変調した記録光によって走査露光して画像を記録するデジタル露光方式が実用化され、広く普及されつつある。

[0014]

これらのデジタル露光方式のカラープリントシステムにおいては、感光材料はロール状に巻かれており、マガジンと呼ばれる取りだしスリット付きロール収納容器に装填され、ロール状感光材料は、使用に際してスリットから引き出されて搬送される。従来、感光材料は搬送途中で切断されることなくロール形態で露光及び現像処理が行われ、乾燥後に所望の長さに切断されて1枚のプリントを得るいわゆるロール搬送方式によりカラープリントが作製される方式であった。この方式では、プリント1枚ごとの境界を明示するためのコマ情報を形成する必要があり、その部分が無駄になってしまう。

[0015]

このため、最近では感光材料を予めプリントサイズに切断してシート状とした 後に露光および現像処理が行われるシート搬送方式を採用したカラープリントシステムが実用化され始めている。この搬送方式においては、シート状に切断された感光材料は、搬送ローラー対、およびベルトコンベアによる搬送方法の両方式を採用することにより走査露光ムラのない搬送が行なわれ、その後現像処理され

る。現像処理工程ではシート状の感光材料が搬送ローラー対により搬送される。 このようなカラープリントシステムに望まれることとしては時間あたりのプリント出力数が多く、またこの様な生産性の高いシステムが比較的コンパクトな装置で実現できることが好ましい。このため現像処理工程の搬送速度は従来と比較して高速化したシステムに代わりつつある。

[0016]

しかし、このような搬送速度の高速化は、カラー感光材料すなわちカラーペーパーに対しては、一層の高照度露光適性と、現像処理安定性及び迅速処理性が求められる。この要請に対しては、例えばハロゲン化銀乳剤の相反則特性の改良、カプラーの現像主薬酸化体と効率的なカップリング反応により発色するためのカプラーおよびカプラー分散物の改良、これらを含む感光材料全体の設計に及ぶ改良などが当業界で検討されてきた。しかしながら、上記カラー現像処理システムに求められる生産性や取り扱い性のさらなる向上のためには、上記改良努力にもかかわらず、なお感光材料および現像処理システム面の一層の改善が望まれている。

$[0\ 0\ 1\ 7]$

【本発明が解決しようとする課題】

従って、本発明は、前記した従来技術における上記の諸問題を解決することを課題とする。すなわち本発明の目的は、カラー感光材料(カラーペーパー)の露光ならびに現像処理での取り扱い性に優れ、かつ極めて効率的な生産が可能なシート状高速搬送型の自動現像処理システムを採用し、しかもそれに伴って生じる欠陥―すなわち発色濃度の低下、復色不良、脱銀不良などの仕上がり画像の品質低下一を抑止した画像形成方法およびハロゲン化銀カラー写真感光材料を提供するである。

言いかえれば、露光や現像処理での取り扱いが容易で、かつ高生産性の高速シート搬送型の自動現像処理システムと、発色濃度の低下、復色不良、脱銀不良を伴わない優れた画像品質とを両立させた画像形成方法およびハロゲン化銀カラー写真感光材料を提供することである。

[0018]

【課題を解決するための手段】

本発明者等は、鋭意研究を重ねて上記課題が以下の構成により達成されることを見いだし、本発明を完成させるに至った。すなわち、本発明は下記の通りである。

1. 支持体にイエロー色素形成カプラー含有青感光性ハロゲン化銀乳剤層、マゼンタ色素形成カプラー含有緑感光性ハロゲン化銀乳剤層、シアン色素形成カプラー含有赤感光性ハロゲン化銀乳剤層および非感光性親水性コロイド層のそれぞれ少なくとも一層ずつからなる写真構成層を有するハロゲン化銀カラー写真感光材料に、シート状の裁断と像様露光を行なった後、搬送ローラー対により搬送しつつ、カラー発色現像工程、漂白定着工程、およびリンス工程を含む現像処理を施す画像形成方法において、該現像処理工程の搬送速度が27.8mm/秒以上100mm/秒以下であり、かつ該漂白定着工程の補充量が感光材料1m²あたり20から50mlであり、さらに該ハロゲン化銀カラー写真感光材料が該赤感光性ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも1層に、下記一般式(IA)で表される化合物より選ばれる少なくとも1種を含有していることを特徴とするカラー画像形成方法。

[0019]

【化5】

一般式 (IA)

[0020]

一般式 (IA) において、R'およびR''は各々独立に置換基を表し、Zは水素原子、または芳香族第一級アミンカラー現像主薬の酸化体とのカップリング反応において離脱し得る基を表す。

[0021]

- 2. 像様露光が、1画素当たりの露光秒数が10-3秒より短い走査露光方式で行なわれることを特徴とする上記1に記載のカラー画像形成方法。
- 3. ハロゲン化銀カラー写真感光材料の総塗設銀量が0.46g/m²以下であることを特徴とする上記1又は2に記載のカラー画像形成方法。

[0022]

4. ハロゲン化銀カラー写真感光材料が緑感光性ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも1層に、下記一般式 (M-II) で表される化合物より選ばれる少なくとも1種を含有していることを特徴とする上記1~3のいずれかに記載のカラー画像形成方法。

[0023]

【化6】

< €

[0024]

一般式(M-II)中、 R_1 、 R_2 、 R_3 および R_4 は水素原子又は置換基を表わす。Xは水素原子又は芳香族一級アミン発色現像主薬の酸化体との反応において、離脱可能な基を表す。

[0025]

5. 漂白定着工程の処理時間が12秒以上30秒以下であることを特徴とする上記1~4のいずれかに記載のカラー画像形成方法。

[0026]

6. 像様露光後シート状の形態で搬送ローラーによって27. $8 \,\mathrm{mm}/$ 秒以上1 $0 \,0 \,\mathrm{mm}/$ 秒以下の搬送速度で搬送されながらカラー発色現像工程、補充量が感光材料 $1 \,\mathrm{m}^2$ あたり20から50 m 1 の漂白定着工程、およびリンス工程を含む

現像処理を経ることによりカラー画像を形成するハロゲン化銀カラー写真感光材料であり、かつイエロー色素形成カプラー含有青感性ハロゲン化銀乳剤層、マゼンタ色素形成カプラー含有緑感性ハロゲン化銀乳剤層、シアン色素形成カプラー含有赤感性ハロゲン化銀乳剤層および非感光性親水性コロイド層のそれぞれ少なくとも一層ずつからなる写真構成層を有し、さらに該シアン色素形成カプラー含有赤感性ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも一層が下記一般式(IA)で表される化合物より選ばれる少なくとも1種を含有することを特徴とするハロゲン化銀カラー写真感光材料。

[0027]

【化7】

 $\overline{}$

一般式(IA)

[0028]

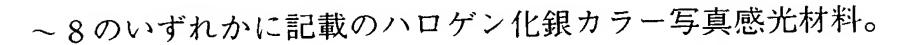
一般式(IA)において、R'およびR''は各々独立に置換基を表し、Zは水素原子、または芳香族第一級アミンカラー現像主薬の酸化体とのカップリング反応において離脱し得る基を表す。

[0029]

- 7. 1 画素当たりの露光秒数が10-3秒より短い走査露光方式によって像様露光が行なわれる感光材料であることを特徴とする上記6に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料。
- 8. 総塗設銀量が0.46g/m²以下であることを特徴とする上記6又は7に記載の ハロゲン化銀カラー写真感光材料。

[0030]

9. 緑感光性ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも1層に、下記一般式 (M-II) で表される化合物より選ばれる少なくとも1種を含有することを特徴とする上記6



[0031]

【化8】

一般式 (M-II)

[0032]

一般式 (M-II) 中、 R_1 、 R_2 、 R_3 および R_4 は水素原子又は置換基を表わす。 Xは水素原子又は芳香族一級アミン発色現像主薬の酸化体との反応において、離脱可能な基を表す。

[0033]

10.漂白定着工程の処理時間が12秒以上30秒以下であることを特徴とする上記6~9のいずれかに記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料。

[0034]

【発明の実施の形態】

本発明について詳細に説明する。

本発明の画像形成方法は、ハロゲン化銀カラー写真感光材料に、シート状の裁断と像様露光を行なった後、搬送ローラー対により搬送しつつ、現像処理を施して画像を形成する。露光工程は、裁断工程の前でも後でもよく、また露光しながら裁断してもよい。

[0035]

ハロゲン化銀カラー写真感光材料は、通常のネガプリンターを用いたプリントシステムに使用される以外に、陰極線管(CRT)やレーザービームを使用した走査露光方式にも適している。後者に置いては、画像情報に基づいて像様露光されるが、露光方式としては、ガスレーザー、発光ダイオード、半導体レーザー、半導体レーザーあるいは半導体レーザーを励起光源に用いた固体レーザーと非線

形光学結晶を組合わせた第二高調波発光光源(SHG)等の単色高密度光を用いたデジタル走査露光方式が好ましく使用される。システムをコンパクトで、安価なものにするために半導体レーザー、半導体レーザーあるいは固体レーザーと非線形光学結晶を組合わせた第二高調波発生光源(SHG)を使用することが好ましい。特にコンパクトで、安価、更に寿命が長く安定性が高い装置を設計するためには半導体レーザーの使用が好ましく、露光光源の少なくとも一つは半導体レーザーを使用することが好ましい。

[0036]

このような走査露光光源を使用する場合、感光材料の分光感度極大波長は、使用する走査露光用光源の波長により任意に設定することができる。半導体レーザーを励起光源に用いた固体レーザーあるいは半導体レーザーと非線形光学結晶を組合わせて得られるSHG光源では、レーザーの発振波長を半分にできるので、青色光、緑色光が得られる。従って、感光材料の分光感度極大は通常の青、緑、赤の3つの波長領域に持たせることが可能である。このような走査露光におけ1画素当たりの露光時間を、画素密度を400dpiとした場合の画素サイズを露光する時間として定義すると、好ましい露光時間としては10-3秒以下、より好ましくは10-4秒以下、更に好ましくは10-6秒以下である。なお、本発明の効果は、高照度露光時に相反則不軌を生じ、シャドー部の銀現像が起こりにくい条件で、より効果を発現しやすいが、低照度露光でも同様の効果が得られる。

[0037]

半導体レーザー光源として具体的には、波長430~450 nmの青色半導体レーザー(2001年3月 第48回応用物理学関係連合講演会で日亜化学発表)、半導体レーザー(発振波長:約940 nm)を導波路状の反転ドメイン構造を有するLiNbO3のSHG結晶により波長変換して取り出した約470 nmの青色レーザー、半導体レーザー(発振波長:約1060 nm)を導波路状の反転ドメイン構造を有するLiNbO3のSHG結晶により波長変換して取り出した約530 nmの緑色レーザー、波長約685 nmの赤色半導体レーザー(日立タイプNo.HL6738MG)、波長約650 nmの赤色半導体レーザー(日立立タイプNo.HL6501MG)などが好ましく用いられる。

[0038]

特に、発振波長430~460nmの青色レーザーのコヒーレント光により像 様露光することが好ましく、青色レーザーの中でも、青色半導体レーザーを用い ることが特に好ましい。

[0039]

像様露光は、ハロゲン化銀感光材料の同一感光層(乳剤層)に対し複数回行ってもよく、その場合は少なくとも3回以上行うことが好ましい。特に好ましくは露光時間が 10^{-4} ないし 10^{-8} 秒であり、露光時間が 10^{-5} ないし 10^{-8} 秒の場合は少なくとも8回の露光をすることが好ましい。光源としては、上述したガスレーザー、固体レーザー(LD)、LED(無機、有機)、スポットを絞ったXe光源など何でもよいが、特に固体レーザー、LEDが好ましい。光源は、各色素形成層の感色波長に分光されていることが必要であるが、このために適当なカラーフィルター(色素含有、または蒸着など)やLDまたはLEDの発振波長を選択して用いてもよい。更に、両者を組み合わせて用いてもよい。光源のスポット径は特に限定はないが、光強度の半値中で5ないし 250μ mが好ましく、特に10ないし 100μ mが好ましい。スポットの形状は、円形、楕円形、矩形の何れでも良い。1スポットの光量分布はガウス分布になっていてもよいし、比較的強度の一定した台形になっていてもよい。特に、光源は1つでもよいが複数個の光源を並べたアレーでもよい。

[0040]

像様露光は、好適には走査露光にて行なわれ、光源を走査してもよいし感光材料を走査してもよい。またその両者を走査してもよい。

$[0\ 0\ 4\ 1]$

ここで、1回の露光時間は、以下の式で定義される。

露光時間=スポット径/光源の移動速度(または感光材料の移動速度)

このスポット径とは、走査露光に使用される光源が露光時に移動する方向のスポットの径(半値幅、単位: μ m)をいう。また光源の移動速度とは、走査露光に使用される光源が単位時間当たりに移動する速度(単位: μ m/秒)をいう。一般に、スポット径は画素の径と同じである必要はなく、それより大きくても小

さくても良い。本発明で言う露光回数とは、感光材料上の1点(画素)に対し同一感色性層に感ずる光の照射回数であり、複数回照射の場合にはその中で最大露光強度の露光に対し、1/5以上の強度の露光回数を言う。従って、1/5未満の露光や迷光、スポット間の重なりは、回数に含まない。

[0042]

なお、これらの光源を用いた走査露光方式に限らず、通常のネガプリンターを 用いたプリントシステムに使用される露光方式や、陰極線(CRT)を用いた走 査露光方式でも行うことができる。陰極線管露光装置は、レーザーを用いた装置 に比べて、簡便でかつコンパクトであり、低コストになる。また、光軸や色の調 整も容易である。画像露光に用いる陰極線管には、必要に応じてスペクトル領域 に発光を示す各種発光体が用いられる。例えば赤色発光体、緑色発光体、青色発 光体のいずれか1種、あるいは2種以上が混合されて用いられる。

[0043]

また、感光材料が異なる分光感度分布を有する複数の感光性層を持ち、陰極性管も複数のスペクトル領域の発光を示す蛍光体を有する場合には、複数の色を一度に露光、即ち陰極線管に複数の色の画像信号を入力して管面から発光させてもよい。各色ごとの画像信号を順次入力して各色の発光を順次行わせ、その色以外の色をカットするフィルムを通して露光する方法(面順次露光)を採ってもよく、一般には、面順次露光の方が、高解像度の陰極線管を用いることができるため、高画質化のためには好ましい。

[0044]

つぎにカラー現像処理工程について説明する。

本発明の感光材料及び画像形成方法に適用されるカラー現像処理は、カラー現像工程、脱銀工程、水洗又は安定浴工程及び乾燥工程からなり、各工程間にはリンス工程、中間水洗工程、中和工程などの補助的な工程を挿入することもできる。脱銀工程は漂白定着液による一工程処理によって行われる。また、水洗工程に代わる水洗代替安定浴のほかに画像安定化を目的とする画像安定浴を水洗又は安定浴工程と乾燥工程の間に設けることもできる。

[0045]

ここで、カラー現像時間(即ちカラー現像工程を行う時間)は45秒以下が好ましく、より好ましくは30秒以下、さらに好ましくは28秒以下、特に好ましくは25秒以下6秒以上である。同様に、漂白定着時間(即ち漂白定着工程を行う時間)は45秒以下1秒以上であり、好ましくは28秒以下、さらに好ましくは25秒以下6秒以上である。上記した本発明のハロゲン化銀感光材料は、カラー現像工程のみ出なく、漂白定着も迅速に行なわれる。また、リンス(水洗又は安定化)時間(即ちリンス工程を行う時間)は、90秒以下が好ましく、より好ましくは30秒以下、さらに好ましくは30秒以下6秒以上である。

[0046]

なお、カラー現像時間とは、感光材料がカラー現像液中に入ってから次の処理 工程の漂白定着液に入るまでの時間をいう。例えば、自動現像機などで処理され る場合には、感光材料がカラー現像液中に浸漬されている時間(いわゆる液中時間)と、感光材料がカラー現像液を離れ次の処理工程の漂白定着液に向けて空気中を搬送されている時間(いわゆる空中時間)との両者の合計をカラー現像時間をいう。同様に、漂白定着時間とは、感光材料が漂白定着液中に入ってから次の水洗又は安定浴に入るまでの時間をいう。また、リンス(水洗又は安定化)時間とは、感光材料がリンス液(水洗又は安定化液)中に入ってから乾燥工程に向けて液中にある時間(いわゆる液中時間)をいう。

[0047]

カラー現像工程、漂白定着工程、リンス工程の処理液温度は、一般には30~40℃であるが、迅速処理では、38~60℃が好ましく、より好ましくは40~50℃である。

[0048]

また、リンス液量は、感光材料の特性(例えばカプラー等使用素材による)や 用途、リンス液(水洗水)温度、リンス液(水洗タンク)の数(段数)、その 他種々の条件によって広範囲に設定し得る。このうち、多段向流方式におけるリ ンス液タンク(水洗タンク)数と水量の関係は、ジャーナル・オブ・ザ・ソサエ ティ・オブ・モーション・ピクチャー・アンド・テレヴィジョン・エンジエアズ (Journal of the Society of Motion Picture and Television Engineers) 第64巻、p. 248~253 (1955年5月号) に記載の方法で、求めることができる。

通常多段向流方式における段数は3~15が好ましく、特に3~10が好ましい。

[0049]

多段向流方式によれば、リンス液量を大巾に減少でき、タンク内での水の滞留時間増加により、バクテリアが繁殖し、生成した浮遊物が感光材料に付着する等の問題が生じるので、その解決策として、後述する防菌防黴剤を含有するリンス液が好ましい。

[0050]

そして、現像処理が施されたハロゲン化銀カラー写真感光材料は、乾燥工程などの後処理が行われる。乾燥工程では、ハロゲン化銀カラー写真感光材料の画像膜への水分の持込み量を減じる観点から現像処理(リンス工程)を行った後すぐにスクイズローラや布などで水分を吸収することで乾燥を早めることも可能である。また当然のことではあるが、温度を高くすることや吹きつけノズルの形状を変更し乾燥風を強くすることなどで乾燥を早めることが可能である。更に、特開平3-157650号公報に記載されているように、乾燥風の感光材料への送風角度の調整や、排出風の除去方法によっても乾燥を早めることができる。

$[0\ 0\ 5\ 1]$

前記した処理工程に使用される処理組成物の構成成分及びそれらから調製される処理液について説明する。構成成分については、特別な場合を除いて、処理組成物(処理剤)、それから調製される処理液を区別することなく、まとめて記述し、構成成分濃度については、原則として調製した処理液中の濃度を記すこととする。

[0052]

なお、処理組成物は、使用に際して定められた比率で水などの溶媒と混合されて母液 (タンク液) 又は補充液が調製されるが、本明細書においては、タンク液

と補充液とを区別する格別の意味がない限り、両者を併せて使用液と表現している。

[0053]

カラー現像処理組成物及びカラー現像液は、カラー現像主薬を含有する。

カラー現像主薬としては、好ましい例は公知の芳香族第1級アミンカラー現像主薬、とくにpーフェニレンジアミン誘導体であり、代表例を以下に示すがこれらに限定されるものではない。

[0054]

- 1) N, N-ジエチル-p-フェニレンジアミン
- 2) 4-アミノ-3-メチルーN, N-ジエチルアニリン
- 3) $4-アミノーNー (\beta-ヒドロキシエチル) Nーメチルアニリン$
- 4) 4-アミノーNーエチルーNー(βーヒドロキシエチル)アニリン
- 5) $4-アミノー3ーメチルー<math>N-エチルーN-(\beta-ヒドロキシエチル)$ アニリン
- 6) 4-アミノー3-メチル-N-エチル-N-(3-ヒドロキシプロピル) アニリン
- 7) 4-アミノー3-メチルーN-エチルーN- (4-ヒドロキシブチル) アニリン
- 8) $4-アミノー3-メチルーNーエチルーNー (<math>\beta$ -メタンスルホンアミドエチルアニリン
 - 9) 4-アミノーN, $N-ジエチルー3-(\beta-ヒドロキシエチル) アニリン$
- 10) $4-アミノー3ーメチルー<math>N-エチルーN-(\beta-メトキシエチル)$ アニリン
- $1 \ 1) \ 4 アミノー 3 メチルー N (<math>\beta$ エトキシエチル) N エチルアニリン
- 12) 4-アミノー3-メチルーN-(3-カルバモイルプロピルーN-n-プロピルーアニリン
- 13) 4-アミノーN-(4-カルバモイルブチルーN-n-プロピルー3-メチルアニリン

- 15) N-(4-アミノ-3-メチルフェニル)-3-ヒドロキシピロリジン
- 16) N- (4-アミノ-3-メチルフェニル) -3- (ヒドロキシメチル) ピロリジン
- 17) N- (4-アミノー3-メチルフェニル) -3-ピロリジンカルボキサミド

[0055]

上記p-フェニレンジアミン誘導体のうち特に好ましくは例示化合物 5), 6), 7), 8)及び12)であり、その中でも化合物 5)と8)が好ましい。また、これらのp-フェニレンジアミン誘導体は、固体素材の状態では、通常硫酸塩、塩酸塩、亜硫酸塩、ナフタレンジスルホン酸塩、p-トルエンスルホン酸塩などの塩の形である。

処理剤中の芳香族第1級アミン現像主薬含有量は、使用液中の該現像主薬の濃度は現像液1L当たり2ミリモル~200ミリモル、好ましくは6ミリモル~10ミリモル、より好ましくは10ミリモル~40ミリモルとなるように加えられる。

[0056]

カラー現像剤には、対象とする感光材料の種類によって少量の亜硫酸イオンを 含んだり、あるいは実質的に含まない場合もあるが、本発明においては、亜硫酸 イオンを少量含むことが好ましい。

また、ヒドロキシルアミンを少量含有してもよい。ヒドロキシルアミン(通常 塩酸塩や硫酸塩の形で用いるが、以下塩の形を省略する)は、亜硫酸イオンと同 様に現像液の保恒剤として作用するが、同時にヒドロキシルアミン自身の銀現像 活性のために写真特性に影響することもあるので、この添加量も少量に留める必 要がある。

[0057]

カラー現像剤には、保恒剤として前記ヒドロキシルアミンや亜硫酸イオンのほかにも、有機保恒剤を添加してもよい。有機保恒剤は、特開昭63-4235号、同63-30845号、同63-21647号、同63-44655号、同63-53551号、同63-43140号、同63-5654号、同63-58346号、同63-43138号、同63-146041号、同63-44657号、同63-4

4656号、米国特許第3,615,503 号、同2,494,903 号、特開昭52-143020号、特公昭48-30496号などの各公報又は明細書に開示されている。

[0058]

. ,

カラー現像剤には、例えばカラーペーパー用の現像剤は必要に応じて塩素イオンを添加してもよい。カラー現像液(とくにカラープリント材料用現像剤)は、通常塩素イオンを $3.5 \times 10^{-2} \sim 1.5 \times 10^{-1}$ モル/L含有することが多いが、塩素イオンは、通常現像の副生成物として現像液に放出されるので補充用現像剤には添加不要のことも多い。撮影用の感光材料用の現像剤では塩素イオンを含まなくてもよい。

[0059]

臭素イオンに関しては、カラー現像液中の臭素イオンは、撮影用材料の処理では $1\sim5\times10^{-3}$ モル/L程度、また、プリント材料の処理では、 1.0×10^{-3} モル/L以下であることが好ましい。しかし、カラー現像剤には、上記の塩素イオンと同様必要がないことが多い。

[0060]

本発明においては、現像液のpHが9.0~13.5、補充液のpHが9.0~13.5になるように添加されることが好ましく、したがって現像剤及び補充剤には、そのpH値を維持できるようにアルカリ剤、緩衝剤及び必要によっては酸剤を含ませることができる。

$[0\ 0\ 6\ 1]$

処理液を調製したときに、上記pHを保持するためには、各種緩衝剤を用いるのが好ましい。緩衝剤としては、炭酸塩、リン酸塩、ホウ酸塩、四ホウ酸塩、ヒドロキシ安息香酸塩、グリシル塩、N,Nージメチルグリシン塩、ロイシン塩、ノルロイシン塩、グアニン塩、3,4ージヒドロキシフェニルアラニン塩、アラニン塩、アミノ酪酸塩、2ーアミノー2ーメチルー1,3ープロパンジオール塩、バリン塩、プロリン塩、トリスヒドロキシアミノメタン塩、リシン塩などを用いることができる。特に炭酸塩、リン酸塩、四ホウ酸塩、ヒドロキシ安息香酸塩は、pH9.0以上の高pH領域での緩衝能に優れ、カラー現像液に添加しても写真性能面への悪影響(カブリなど)がなく、安価であるといった利点を有し、これら

の緩衝剤を用いることが特に好ましい。

$[0\ 0\ 6\ 2]$

これらの緩衝剤の具体例としては、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、重炭酸ナトリウム、重炭酸カリウム、リン酸三ナトリウム、リン酸三カリウム、リン酸二ナトリウム、リン酸二カリウム、ホウ酸ナトリウム、ホウ酸カリウム、四ホウ酸ナトリウム(ホウ砂)、四ホウ酸カリウム、ローヒドロキシ安息香酸ナトリウム(サリチル酸ナトリウム)、ローヒドロキシ安息香酸カリウム、カースルホー2ーヒドロキシ安息香酸カリウム(カースルホサリチル酸ナトリウム)、カースルホー2ーヒドロキシ安息香酸カリウム(カースルホサリチル酸カリウム)などを挙げることができる。しかしながら本発明は、これらの化合物に限定されるものではない。

緩衝剤は、処理剤から調製した現像液及び補充液ともに1Lあたり $0.01\sim 2$ モル、好ましくは $0.1\sim 0.5$ モルになるように組成物中の添加量が決められる。

[0063]

カラー現像剤には、その他のカラー現像液成分、例えばカルシウムやマグネシウムの沈澱防止剤であり、あるいはカラー現像液の安定性向上剤でもある各種キレート剤を添加することもできる。例えば、ニトリロ三酢酸、ジエチレントリアミン五酢酸、エチレンジアミン四酢酸、N,N,N-トリメチレンホスホン酸、エチレンジアミンーN,N,N´ーテトラメチレンスルホン酸、トランスシロヘキサンジアミン四酢酸、1,2ージアミノプロパン四酢酸、グリコールエーテルジアミン四酢酸、エチレンジアミンオルトヒドロキシフェニル酢酸、エチレンジアミンジ琥珀酸(SS体)、N-(2ーカルボキシラートエチル)-L-アスパラギン酸、 β -アラニンジ酢酸、2ーホスホノブタン-1,2,4ートリカルボン酸、1-ヒドロキシエチリデン-1,1-ジホスホン酸、N,N´ービス(2-ヒドロキシベンジル)エチレンジアミン-N,N´ージ酢酸、1,2ージヒドロキシベンゼン-4,6ージスルホン酸等が挙げられる。

これらのキレート剤は必要に応じて2種以上併用しても良い。

これらのキレート剤の量は、調製したカラー現像液中の金属イオンを封鎖する

のに充分な量であれば良い。例えば1L当り 0.1g~10g程度になるように添加する。

$[0\ 0\ 6\ 4]$

本発明に係るカラー現像剤には、必要により任意の現像促進剤を添加することもできる。現像促進剤としては、特公昭37-16088号、同37-5987号、同38-7826号、同44-12380号、同45-9019号及び米国特許第3,813,247号等の各公報又は明細書に表わされるチオエーテル系化合物、特公昭37-16088号、同42-25201号、米国特許第3,128,183号、特公昭41-11431号、同42-23883号及び米国特許第3,532,501号等の各公報又は明細書に表わされるポリアルキレンオキサイド、その他1ーフェニルー3ーピラゾリドン類又はイミダゾール類を必要に応じて添加することができる。それらの濃度は、処理剤から調製した現像液及び補充液ともに1Lあたり0.001~0.2モル、好ましくは0.01~0.05モルになるように組成物中の添加量が決められる。

[0065]

本発明にかかわるカラー現像剤には、必要に応じて、前記ハロゲンイオンのほかに、任意のカブリ防止剤を添加できる。有機カブリ防止剤としては、例えばベンゾトリアゾール、6ーニトロベンズイミダゾール、5ーニトロイソインダゾール、5ーメチルベンゾトリアゾール、5ーニトロベンゾトリアゾール、5ークロローベンゾトリアゾール、2ーチアゾリルーベンズイミダゾール、2ーチアゾリルメチルーベンズイミダゾール、インダゾール、ヒドロキシアザインドリジン、アデニンの如き含窒素へテロ環化合物を代表例としてあげることができる。

又、カラー現像剤には必要に応じてアルキルスルホン酸、アリールスルホン酸、脂肪族カルボン酸、芳香族カルボン酸等の各種界面活性剤を添加しても良い。それらの濃度は、処理剤から調製した現像液及び補充液ともに1 L あたり 0.0 0 1 ~ 0.2 モル、好ましくは 0.0 1 ~ 0.0 5 モルになるように組成物中の添加量が決められる。

[0066]

本発明において、必要に応じて、蛍光増白剤を使用することができる。蛍光増白剤としては、ビス (トリアジニルアミノ) スチルベンスルホン酸化合物が好ま

しい。ビス(トリアジニルアミノ)スチルベンスルホン酸化合物としては、公知もしくは市販のニアミノスチルベン系増白剤を用いることができる。公知のビス(トリアジニルアミノ)スチルベンスルホン酸化合物としては、例えば、特開平6-329936号、同7-140625号、同10-140849号などの公報に記載の化合物が好ましい。市販の化合物としては、例えば、「染色ノート」第 9版(色染社),165-168頁に記載されており、その中に記載されている化合物の中でも、 $Blankophor\ BSU\ liq.\ 及びHakkol\ BRKが好ましい。$

[0067]

漂白剤としては、アミノポリカルボン酸鉄(III)錯塩に加えてそのほかの公知の漂白剤も用いることができる。併用できる漂白剤には、クエン酸、酒石酸、リンゴ酸などの有機酸の鉄(III)錯塩、過硫酸塩、過酸化水素などが挙げられる。

[0068]

好ましいアミノポリカルボン酸鉄(III)錯塩は、以下に例示されるアミノポ リカルボン酸の鉄(III)錯塩である。すなわち、生分解性のあるエチレンジア ミンジ琥珀酸(SS体)、N-(2-カルボキシラートエチル)-L-アスパラ ギン酸、ベーターアラニンジ酢酸、メチルイミノジ酢酸をはじめ、エチレンジア ミン四酢酸、ジエチレントリアミン五酢酸、1,3ージアミノプロパン四酢酸、 プロピレンジアミン四酢酸、ニトリロ三酢酸、シクロヘキサンジアミン四酢酸、 イミノ二酢酸、グリコールエーテルジアミン四酢酸を挙げることができる。これ らの化合物はナトリウム、カリウム、チリウム又はアンモニウム塩のいずれでも よい。これらの化合物の中で、エチレンジアミンジ琥珀酸(SS体)、N-(2 -カルボキシラートエチル) -L-アスパラギン酸、β-アラニンジ酢酸、エチ レンジアミン四酢酸、1,3ージアミノプロパン四酢酸、メチルイミノ二酢酸は その鉄(III) 錯塩が写真性の良好なことから好ましい。これらの鉄(III) 錯塩 は錯塩の形で使用してもよいし、第2鉄塩、例えば硫酸第2鉄、塩化第2鉄、硝 酸第2鉄、硫酸第2鉄アンモニウム、燐酸第2鉄などとアミノポリカルボン酸な どのキレート剤とを用いて溶液中で鉄(III)錯塩を形成させてもよい。また、 キレート剤は鉄(III)錯塩を形成する以上に過剰に用いられる。

[0069]

漂白剤パート中の漂白剤の濃度は、処理組成物から調製した処理液の漂白剤濃度が $0.01\sim1.0$ モル/L、好ましくは $0.03\sim0.80$ モル/L、更に好ましくは $0.05\sim0.70$ モル/L、更に好ましくは $0.07\sim0.50$ モル/Lとなるように定められる。

[0070]

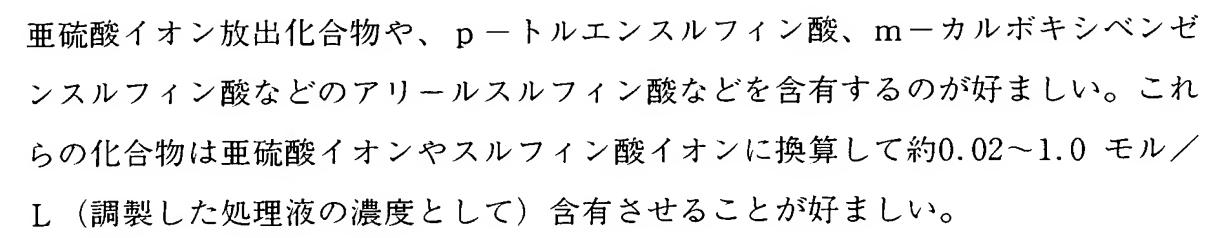
漂白剤パートには、種々の公知の有機酸(例えば酢酸、乳酸、グリコール酸、琥珀酸、マレイン酸、マロン酸、クエン酸、スルホ琥珀酸、クエン酸、酒石酸、グルタル酸、乳酸など)、有機塩基(例えばイミダゾール、ジメチルイミダゾールなど)あるいは、2ーピコリン酸を始めとする特開平9-211819号公報に記載の一般式(A-a)で表される化合物やコージ酸を始めとする同公報に記載の一般式(B-b)で表される化合物を含有することが好ましい。これら化合物の添加量は、調製した処理液の濃度が1L当たり0.005~3.0モルが好ましく、さらに好ましくは0.05~1.5モルとなるように定められる。

[0071]

漂白剤パートと組み合せて漂白定着液処理組成物を構成する定着剤パートは、定着剤として、公知の定着薬品、即ちチオ硫酸ナトリウム、チオ硫酸アンモニウムなどのチオ硫酸塩、チオシアン酸ナトリウム、チオシアン酸アンモニウムなどのチオシアン酸塩、エチレンビスチオグリコール酸、3,6ージチアー1,8ーオクタンジオールなどのチオエーテル化合物およびチオ尿素類などの水溶性のハロゲン化銀溶解剤から選択される1種あるいは2種以上を混合して含有させることができる。また、特開昭55-155354号公報に記載された定着剤と多量の沃化カリウムの如きハロゲン化物などの組み合わせからなる特殊な漂白定着液等も用いることができる。本発明においては、チオ硫酸塩特にチオ硫酸アンモニウム塩の使用が好ましい。定着剤パートの定着薬品の濃度は、漂白定着液を調製したときにその調合液1Lあたり0.1~3モルとなるように設計されるのが好ましく、更に好ましくは0.2~2.0モルの範囲に設計される。

[0072]

定着剤パートには、保恒剤として亜硫酸塩、重亜硫酸塩、メタ重亜硫酸塩等の



[0073]

以下は、漂白剤パートと定着剤パートを混合し、必要があれば若干の水も加え て調製した漂白定着液について述べるが、漂白剤パートと定着剤パートのいずれ のパートに含有させておいてもよい漂白定着液構成成分もこの項に含めて説明す る。

[0074]

漂白定着液処理組成物の溶解時pH領域は、3~8が好ましく、更には4~8が特に好ましい。p Hがこれより低いと脱銀性は向上するが、液の劣化及びシアン色素のロイコ化が促進される。逆にp Hがこれより高いと脱銀が遅れ、かつステインが発生し易くなる。

p Hを調整するためには、必要に応じて定着剤パート側にアルカリである水酸 化カリウム、水酸化ナトリウム、水酸化リチウム、炭酸リチウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム及び酸性又はアルカリ性緩衝剤等を添加することができる。

[0075]

本発明の漂白定着液処理組成物の構成によって、漂白定着液の補充量は顕著に低補充化することが可能で、感光材料1m²あたり20~50mlが好ましく、更に好ましくは25ml~45mlであり、最も好ましくは25~40mlである。漂白定着液の補充量は、漂白剤パートと定着剤パートに分割するのが好ましく、この場合、漂白定着液の補充量は、上記漂白剤パートと定着剤パートの補充量の総量を指すものである。また、リンス液(水洗水及び/又は安定化液)の補充量はリンス液全体で50ml~200mlであることが好ましい。

[0076]

定着又は漂白定着を終了したのち水洗代替安定浴や画像安定化用安定浴が用いられることが多いが、これらの浴は、低濃度であって処理剤の効用は大きくはないが、必要があれば処理剤を製造することができる。安定浴処理剤には、特開昭

62-288838号公報に記載のカルシウム、マグネシウムを低減させる方法を極めて 有効に用いることができる。また、特開昭57-8542号公報に記載のイソチアゾロ ン化合物やサイアベンダゾール類、同61-120145号公報に記載の塩素化イソシア ヌール酸ナトリウム等の塩素系殺菌剤、特開昭61-267761号公報に記載のベンゾ トリアゾール、銅イオン、その他堀口博著「防菌防黴の化学」(1986年)三共出 版、衛生技術会編、「微生物の減菌、殺菌、防黴技術」(1982年)工業技術会、 日本防菌防黴学会編「防菌防黴剤事典」(1986年)に記載の殺菌剤を用いること もできる。

以上で本発明の表はK定着液濃厚処理組成物を用いる現像処理方法について説明したので、次にその現像処理を行う現像処理装置について説明する。

[0077]

本発明にかかわる現像処理方法は、自動現像機を用いて行われる。以下に本発明に好ましく用いられる自動現像機について記述する。

本発明において、自動現像機の搬送の線速度が $100 \, \text{mm}$ /秒以下であることが好ましい。より好ましくは $27.8 \, \text{mm}$ /秒 $\sim 80 \, \text{mm}$ /秒、特に好ましくは $27.8 \, \text{mm}$ /秒 $\sim 50 \, \text{mm}$ /秒である。

[0078]

カラーペーパー用自動現像機の搬送は、カラーペーパーを最終サイズにカット してから現像処理を行なう方式(シート型搬送方式)と、長巻で現像処理し、処 理後に最終サイズにカットする方式(シネ型搬送方式)とがある。シネ型搬送方 式は画像間に 2 mm程度の感光材料の無駄がでるため、シート型搬送方式が好まし い。

[0079]

本発明に関する処理液は、処理槽及び補充液槽で、液が空気と接触する面積(開口面積)はできるだけ小さい方が好ましい。例えば、開口面積(cm^2)を槽中の液体槽 (cm^3) で割った値を開口率とすると、開口率は0.01 (cm^{-1}) 以下が好ましく、0.005以下がより好ましく、特に0.001以下が最も好ましい。

[0080]

また、空気と接触する面積を小さくする為に、処理槽および補充槽では液面に浮かぶ固体または液体の空気非接触手段を設けることが好ましい。

具体的には、プラスチック製の浮きなどを液面に浮かべる方法や、処理液と混ざらず、また化学反応を起こさない液体で覆うことが好ましい。液体の例としては、流動パラフィン、液状飽和炭化水素などが好ましい。

[0081]

本発明においては、迅速に処理を行うために、各処理液間を感光材料が移動する際の空中時間、即ちクロスオーバー時間は短い程良く、好ましくは10秒以下、より好ましくは7秒以下、更に好ましくは5秒以下である。

また、クロスオーバー時間を短縮し、かつ処理液の混入を防止するために、混 入防止板を取り付けたクロスオーバーラックの構造が好ましい。

[0082]

クロスオーバー時間を全くなくす方法として、特開2002-55422号記載のブレードによる液中搬送構造を用いることが特に好ましい。この方法では、処理槽間にブレードを設け、液漏れを防止し、感光材料は通過させることで、クロスオーバー時間をゼロにできる。

このブレードによる液中搬送構造に、特願2001-147814号記載の液循環方向を下方向に流す液循環構造、循環系に多孔材質プリーツ状フィルターを設置することが特に好ましい。

[0083]

本発明にかかわる各処理液には、処理液の蒸発分に相当する水を供給する、いわゆる蒸発補正を行うことが好ましい。特に、カラー現像液や漂白定着液において好ましい。

このような水の補充を行う具体的方法としては、特に制限はないが、中でも特開平1-254959号や同1-254960号公報記載の漂白定着槽とは別のモニター水槽を設置し、モニター水槽内の水の蒸発量を求め、この水の蒸発量から漂白定着槽における水の蒸発量を算出し、この蒸発量に比例して漂白定着槽に水を補充する方法や液レベルセンサーやオーバーフローセンサーを用いた蒸発補正方法が好ましい。最も好ましい蒸発補正方法は、蒸発分に相当する水を予想し

て加えるもので、日本発明協会公開技報94-49925号1頁右欄26行目~ 同3頁左欄28行目に記載されているように自動現像機の運転時間、停止時間及 び温調時間の情報に基づいて予め求められた係数により計算された加水量を添加 するものである。

[0084]

.)

また、蒸発量を減少させる工夫も必要であり、開口面積を少なくしたり、排気ファンの風量を調節することが要求される。例えば、カラー現像液の好ましい開口率は前記した通りであるが、他の処理液においても同様に開口面積を低下させることが好ましい。

蒸発量を減少させる手段として、特開平6-110171号記載の「処理槽の上部空間の湿度を80%R H以上に保持する」ことが特に好ましく、上記公報の図1、2記載の蒸発防止ラック及びローラー自動洗浄機構を有することが特に好ましい。温調時の結露防止のために排気ファンが通常取付けられているが、好ましい排気量としては毎分 $0.1m^3 \sim 1m^3$ であり、特に好ましくは、 $0.2m^3 \sim 0.4m^3$ である。

[0085]

感光材料の乾燥条件も処理液の蒸発に影響する。乾燥方式としては、セラミック温風ヒーターを用いるのが好ましく、供給風量としては毎分 $4\,\mathrm{m}^3\sim 2\,0\,\mathrm{m}^3$ が好ましく、特に $6\,\mathrm{m}^3\sim 1\,0\,\mathrm{m}^3$ が好ましい。

セラミック温風ヒーターの加熱防止用サーモスタットは、伝熱によって動作させる方式が好ましく、取付け位置は、放熱フィンや伝熱部を通じて風下または風上に取りつけるのが好ましい。乾燥温度は、処理される感光材料の含水量によって調整することが好ましく、APSフォーマット及び35mm幅のフィルムでは45~55℃、ブローニーフィルムでは55~65℃が最適である。乾燥時間は5秒~2分が好ましく、特に5秒~60秒がより好ましい。

[0086]

このようにして、ハロゲン化銀カラー写真感光材料に画像が出力される。

[0087]

以下、本発明の画像形成方法のその他の好適な形態について説明する。

Ð

本発明の画像形成方法は、上記の露光、現像、現像装置のシステムで好ましく行なわれるが、そのほかに以下の公知資料に記載の露光、現像システムと組み合わせることでも好ましく用いることができる。現像システムとしては、特開平10-333253号公報に記載の自動プリント並びに現像システム、特開2000-10206号公報に記載の感光材料搬送装置、特開平11-215312号公報に記載の画像読取装置を含む記録システム、特開平11-88619号公報並びに特開平10-202950号公報に記載のカラー画像記録方式からなる露光システム、特開平10-210206号公報に記載の遠隔診断方式を含むデジタルフォトプリントシステム、及び米国特許第6,297,873B1号明細書に記載の画像記録装置を含むフォトプリントシステムが挙げられる。

[0088]

また、走査露光方式については、後述する表1に掲示した特許に詳しく記載されている。

[0089]

また、像様露光する際、米国特許第4,880,726号明細書に記載のバンドストップフィルターを用いることが好ましい。これによって光混色が取り除かれ、色再現性が著しく向上する。

さらに、欧州特許EP0789270A1明細書や同EP0789480A1 号明細書に記載のように、画像情報を付与する前に、予め、黄色のマイクロドットパターンを前露光し、複写規制を施しても構わない。

[0090]

また、現像処理には、特開平2-207250号公報の第26頁右下欄1行目 ~34頁右上欄9行目、及び特開平4-97355号公報の第5頁左上欄17行 目~18頁右下欄20行目に記載の処理素材や処理方法が好ましく適用できる。 また、この現像液に使用する保恒剤としては、下記表1に掲示した特許に記載の 化合物が好ましく用いられる。

[0091]

代表的には、発色現像処理として、富士写真フイルム社製ミニラボ「PP350」、処理剤としてCP48Sケミカルを用い、感光材料に平均濃度のネガフイ

ルムから像様露光を行い発色現像補充液の容量が発色現像タンク容量の2倍になるまで連続処理を行った処理液にて処理を行うものがある。

[0092]

処理剤のケミカルとしては、富士写真フイルム社製CP47L等でも構わない

[0093]

0

以下、本発明の画像形成方法に適用されるハロゲン化銀カラー感光材料(以下 、感光材料という)について説明する。

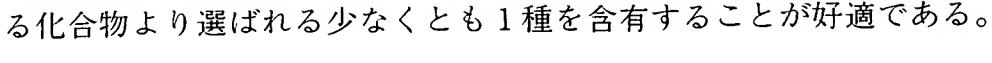
感光材料は、支持体上に、イエロー色素形成カプラー含有青感光性ハロゲン化銀乳剤層、マゼンタ色素形成カプラー含有緑感光性含有ハロゲン化銀乳剤層、シアン色素形成カプラー含有赤感光性ハロゲン化銀乳剤層および非感光性親水性コロイド層のそれぞれ少なくとも一層ずつからなる写真構成層を有する。前記イエロー色素形成カプラーを含有するハロゲン化銀乳剤層はイエロー発色層として、前記マゼンタ色素形成カプラーを含有するハロゲン化銀乳剤層はマゼンタ発色層として、及び前記シアン色素形成カプラーを含有するハロゲン化銀乳剤層はシアン発色層として機能する。前記イエロー発色層、マゼンタ発色層及びシアン発色層に各々含有されるハロゲン化銀乳剤は、相互に異なる波長領域の光(例えば、青色領域、緑色領域及び赤色領域の光)に対して、感光性を有しているのが好ましい。

[0094]

感光材料は、イエロー発色層、マゼンタ発色層及びシアン発色層以外にも、所望により後述する非感光性親水性コロイド層として、アンチハレーション層、中間層及び着色層を有していてもよい。

[0095]

感光材料は、赤感光性ハロゲン化銀乳剤層に、シアン色素形成カプラーとして、後述する一般式(IA)で表される化合物より選ばれる少なくとも1種を含有し、且つ上記現像処理後のシアン濃度変化Dcが0.02以下の写真的特性を示す感光材料である。また、緑感性ハロゲン化銀乳剤層には、マゼンタ色素形成カプラーとして、後述する一般式(M-II)(特に一般式(M-II))で表され



[0096]

ここで、シアン濃度変化 Δ Dcについて説明する。富士写真フイルム社製フロンティア330を用いて、後述する本明細書実施例1記載の処理機と処理液を用いてキャリブレーションパターンを出力し、その中でシアンX-rite測定値が最も高い部分のパッチを、処理乾燥後3分以内に10回測定し、その平均値をDc(Fr)とする。このパッチを通風性の高い暗所に30 \mathbb{C} 55%雰囲気下で3ヶ月保存し、Dc(Fr)同様の測定方法でパッチを濃度測定して、Dc(3m)を求める。これらの値により、シアン濃度変化 Δ Dcは、式 Δ Dc=Dc(3m)-Dc(Fr)により規定される。

[0097]

ハロゲン化銀乳剤について説明する。

ハロゲン化銀乳剤の粒子形状は、特に制限はないが、実質的に |100| 面を持つ立方体、14面体の結晶粒子(これらは粒子頂点が丸みを帯び、さらに高次の面を有していてもよい)、8面体の結晶粒子、主表面が |100| 面又は |111 面からなるアスペクト比2以上の平板状粒子からなることが好ましい。アスペクト比とは、投影面積に相当する円の直径を粒子の厚さで割った値である。本発明では、立方体あるいは14面体粒子であることが更に好ましい。

[0098]

ハロゲン化銀乳剤は、塩化銀を含有しており、該塩化銀の含有率は90モル%以上であることが好ましく、迅速処理性の観点からは、塩化銀含有率は93モル%以上がより好ましく、95モル%以上が更に好ましい。

また、ハロゲン化銀乳剤は、臭化銀及び/又は沃化銀を含有していることが好ましい。臭化銀含有率としては、硬調で潜像安定性に優れることから、0.1~7モル%であることが好ましく、0.5~5モル%であることが更に好ましい。沃化銀含有率としては、高照度露光で高感度かつ硬調であることから0.02~1モル%であることが好ましく、0.05~0.50モル%が更に好ましく、0.07~0.40モル%が最も好ましい。

また、ハロゲン化銀乳剤は、沃臭塩化銀乳剤であることが好ましく、上記のハ

ロゲン組成の沃臭塩化銀乳剤が更に好ましい。

[0099]

ハロゲン化銀乳剤は、臭化銀含有相及び/又は沃化銀含有相を有することが好ましい。ここで、臭化銀あるいは沃化銀含有相とは周囲よりも臭化銀あるいは沃化銀の濃度が高い部位を意味する。臭化銀含有相あるいは沃化銀含有相とその周囲とのハロゲン組成は連続的に変化してもよく、また急峻に変化してもよい。このような臭化銀あるいは沃化銀含有相は、粒子内のある部分で濃度がほぼ一定の幅をもった層を形成してもよく、広がりをもたない極大点であってもよい。臭化銀含有相の局所的臭化銀含有率は、5モル%以上であることが好ましく、10~80モル%であることが更に好ましく、15~50モル%であることが最も好ましい。沃化銀含有相の局所的沃化銀含有率は、0.3モル%以上であることが好ましく、0.5~8モル%であることが更に好ましく、1~5モル%であることが好ましく、0.5~8モル%であることが更に好ましく、1~5モル%であることが最も好ましい。また、このような臭化銀あるいは沃化銀含有相は、それぞれ粒子内に層状に複数個あってもよく、それぞれの臭化銀あるいは沃化銀含有率が異なってよいが、少なくともいずれか最低1個の含有相、好ましくはそれぞれ最低1個の含有相を有する必要がある。

[0100]

ハロゲン化銀乳剤の臭化銀含有相あるいは沃化銀含有相は、それぞれ粒子を取り囲むように層状にあることが好ましい。粒子を取り囲むように層状に形成された臭化銀含有相あるいは沃化銀含有相は、それぞれの相の中で粒子の周回方向に均一な濃度分布を有することがひとつの好ましい態様である。しかし、粒子を取り囲むように層状にある臭化銀含有相あるいは沃化銀含有相の中は、臭化銀あるいは沃化銀濃度の極大点又は極小点が粒子の周回方向に存在し、濃度分布を有していてもよい。例えば、粒子表面近傍に粒子を取り囲むように層状に臭化銀含有相あるいは沃化銀含有相を有する場合、粒子コーナー又はエッジの臭化銀あるいは沃化銀濃度は、主表面と異なる濃度になる場合がある。また、粒子を取り囲むように層状にある臭化銀含有相と沃化銀含有相とは別に、粒子の表面の特定部に完全に孤立して存在し、粒子を取り囲んでいない臭化銀含有相あるいは沃化銀含有相があってもよい。

[0101]

ハロゲン化銀乳剤が臭化銀含有相を含有する場合、その臭化銀含有相は粒子の内部に臭化銀濃度極大を有するように層状に形成されていることが好ましい。また、本発明のハロゲン化銀乳剤が沃化銀含有相を含有する場合、その沃化銀含有相は粒子の表面に沃化銀濃度極大を有するように層状に形成されていることが好ましい。このような臭化銀含有相あるいは沃化銀含有相は、より少ない臭化銀あるいは沃化銀含有量で局所濃度を上げる意味から、粒子体積の3%以上30%以下の銀量で構成されていることが好ましく、3%以上15%以下の銀量で構成されていることが更に好ましい。

[0102]

ハロゲン化銀乳剤は、臭化銀含有相及び沃化銀含有相を両方含むことが好ましい。その場合、臭化銀含有相と沃化銀含有相は粒子の同一個所にあっても、異なる場所にあってもよいが、異なる場所にある方が、粒子形成の制御を容易にする点で好ましい。また、臭化銀含有相に沃化銀を含有していてもよく、逆に沃化銀含有相に臭化銀を含有していてもよい。一般に、高塩化銀粒子形成中に添加する沃化物は臭化物よりも粒子表面にしみだしやすいために沃化銀含有相は粒子表面の近傍に形成されやすい。従って、臭化銀含有相と沃化銀含有相が粒子内の異なる場所にある場合、臭化銀含有相は沃化銀含有相より内側に形成することが好ましい。このような場合、粒子表面近傍の沃化銀含有相よりも更に外側に、別の臭化銀含有相を設けてもよい。

[0103]

ハロゲン化銀乳剤の臭化銀含有量あるいは沃化銀含有量は、臭化銀含有相あるいは沃化銀含有相を粒子内部に形成するほど増加してしまい、必要以上に塩化銀含有量を落として迅速処理性を損なってしまう恐れがある。従って、写真作用を御するこれらの機能を粒子内の表面近くに集約するために、臭化銀含有相と沃化銀含有相は隣接していることが好ましい。これらの点から、臭化銀含有相は内側から測って粒子体積の50%から100%の位置のいずれかに形成し、沃化銀含有相は粒子体積の85%から100%の位置のいずれかに形成することが好ましい。また、臭化銀含有相は粒子体積の70%から95%の位置のいずれかに形成

し、沃化銀含有相は粒子体積の90%から100%の位置のいずれかに形成することが更に好ましい。

[0104]

ハロゲン化銀乳剤に臭化銀あるいは沃化銀を含有させるための臭化物あるいは 沃化物イオンの導入は、臭化物塩あるいは沃化物塩の溶液を単独で添加させるか 、或いは銀塩溶液と高塩化物塩溶液の添加と併せて臭化物塩あるいは沃化物塩溶 液を添加してもよい。後者の場合は、臭化物塩あるいは沃化物塩溶液と高塩化物 塩溶液を別々に、又は臭化物塩あるいは沃化物塩と高塩化物塩の混合溶液として 添加してもよい。臭化物塩あるいは沃化物塩は、アルカリ若しくはアルカリ土類 臭化物塩あるいは沃化物塩のような溶解性塩の形で添加する。あるいは米国特許 第5,389,508号明細書に記載される有機分子から臭化物イオンあるいは 沃化物イオンを開裂させることで導入することもできる。また別の臭化物あるい は沃化物イオン源として、微小臭化銀粒子あるいは微小沃化銀粒子を用いること もできる。

[0105]

臭化物塩あるいは沃化物塩溶液の添加は、粒子形成の一時期に集中して行ってもよく、またある一定期間かけて行ってもよい。高塩化物乳剤への沃化物イオンの導入位置は、高感度で低被りな乳剤を得る上で制限される。沃化物イオンの導入は、乳剤粒子のより内部に行うほど感度の増加が小さい。故に沃化物塩溶液の添加は、粒子体積の50%より外側が好ましく、より好ましくは70%より外側から、最も好ましくは85%より外側から行うのがよい。また沃化物塩溶液の添加は、好ましくは粒子体積の98%より内側で、最も好ましくは96%より内側で終了するのがよい。沃化物塩溶液の添加は、粒子表面から少し内側で終了することで、より高感度で低被りな乳剤を得ることができる。

一方、臭化物塩溶液の添加は、粒子体積の50%より外側が好ましく、より好ましくは70%より外側から行うのがよい。

[0106]

ハロゲン化銀乳剤に含まれる全粒子の球相当径の変動係数は、20%以下であることが好ましく、15%以下であることがより好ましく、10%以下であるこ

とが更に好ましい。球相当径の変動係数とは、個々の粒子の球相当径の標準偏差の球相当径の平均に対する百分率で表される。このとき、広いラチチュードを得る目的で上記の単分散乳剤を同一層にブレンドして使用することや、重層塗布することも好ましく行われる。ここで、本明細書において粒子の球相当径とは、個々の粒子の体積と等しい体積を有する球の直径で表される。ハロゲン化銀乳剤は、粒子サイズ分布が単分散な粒子からなることが好ましい。

[0107]

ハロゲン化銀乳剤に含まれる粒子の球相当径は、0.6 im以下であることが好ましく、0.5 im以下であることが好ましく、0.4 im以下であることが更に好ましい。なお、ハロゲン化銀粒子の球相当径の下限は、0.05 imが好ましく、0.1 imがより好ましい。球相当径0.6 imの粒子は、辺長約0.48 imの立方体粒子に相当し、球相当径0.5 imの粒子は辺長約0.4 imの立方体粒子に相当し、球相当径0.4 imの粒子は辺長約0.3 2 imの立方体粒子に相当する。

[0108]

ハロゲン化銀乳剤は、イリジウムを含有することが好ましい。イリジウムは、イリジウム錯体を形成していることが好ましく、6個のリガンドを有しイリジウムを中心金属とする6配位錯体が、ハロゲン化銀結晶中に均一に取り込ませるために好ましい。本発明で用いられるイリジウムの一つの好ましい態様としては、C1、Br又はIをリガンドとして有するIrを中心金属とする6配位錯体が好ましく、6個全てのリガンドがC1、Br又はIからなるIrを中心金属とする6配位錯体が更に好ましい。この場合、6配位錯体中にC1、Br又はIが混在していてもよい。C1、Br又はIをリガンドとして有するIrを中心金属とする6配位錯体は、臭化銀含有相に含まれることが、高照度露光で硬調な階調を得るために特に好ましい。

[0109]

6個全てのリガンドがC1、Br又はIからなるIrを中心金属とする6配位錯体の具体例としては、 $\begin{bmatrix} I$ rC16 $\end{bmatrix}$ 2-、 $\begin{bmatrix} I$ rC16 $\end{bmatrix}$ 3-、 $\begin{bmatrix} I$ rBr $6 \end{bmatrix}$ 2-、 $\begin{bmatrix} I$ rBr $6 \end{bmatrix}$ 3-および $\begin{bmatrix} I$ rB16 $\end{bmatrix}$ 3-を挙げるが、これらに限定されない。

[0110]

[0111]

[0112]

ハロゲン化銀乳剤は、上記のイリジウム錯体以外に $[Fe(CN)_6]^{4-}$ 、 $[Fe(CN)_6]^{3-}$ 、 $[Ru(CN)_6]^{4-}$ 、 $[Re(CN)_6]^{4-}$ 、 $[Os(CN)_6]^{4-}$ 、 $[Ru(CN)_6]^{4-}$ 、 $[Re(CN)_6]^{4-}$ 、 $[Os(CN)_6]^{4-}$ 等のCN リガンドを有する $Fe(CN)_6]^{4-}$ 、 Re またはRe なる Re を含有することが好ましい。本発明に用いられるハロゲン化銀乳剤は、更に $Ru(Re)_6$ を中心金属とするペンタクロロニトロシル錯体、ペンタクロロチオニトロシル錯体や、Re またはRe ない。Re を中心金属とする Re を中心金属とする Re を中心金属とする Re を中心金属とする Re 配位錯体を含有することが好ましい。これらのリガンドは一部アクア化していてもよい。

[0113]

以上に挙げた金属錯体は陰イオンであり、陽イオンと塩を形成した時にはその対陽イオンとして水に溶解しやすいものが好ましい。具体的には、ナトリウムイオン、カリウムイオン、ルビジウムイオン、セシウムイオン及びリチウムイオン等のアルカリ金属イオン、アンモニウムイオン、アルキルアンモニウムイオンが好ましい。これらの金属錯体は、水のほかに水と混合し得る適当な有機溶媒(例えば、アルコール類、エーテル類、グリコール類、ケトン類、エステル類、アミド類等)との混合溶媒に溶かして使うことができる。これらの金属錯体は、種類によって最適量は異なるが、粒子形成中に銀1モル当たり1×10 $^{-10}$ モルから1×10 $^{-3}$ モル添加することが好ましく、1×10 $^{-9}$ モルから1×10 $^{-5}$ モル添加することが最も好ましい。

[0114]

これらの金属錯体は、ハロゲン化銀粒子形成時に反応溶液中に直接添加するか、ハロゲン化銀粒子を形成するためのハロゲン化物水溶液中、あるいはそれ以外の溶液中に添加し、粒子形成反応溶液に添加することにより、ハロゲン化銀粒子内に組み込むのが好ましい。また、あらかじめ金属錯体を粒子内に組み込んだ微粒子で物理熟成してハロゲン化銀粒子に組み込むことも好ましい。さらにこれらの方法を組み合わせてハロゲン化銀粒子内へ含有させることもできる。

[0115]

これらの錯体をハロゲン化銀粒子に組み込む場合、粒子内部に均一に存在させることも行われるが、特開平4-208936号公報、特開平2-125245号公報、特開平3-188437号公報に開示されている様に、粒子表面層のみに存在させることも好ましく、粒子内部のみに錯体を存在させ粒子表面には錯体を含有しない層を付加することも好ましい。また、米国特許第5,252,451号明細書及び同第5,256,530号明細書に開示されているように、錯体を粒子内に組み込んだ微粒子で物理熟成して粒子表面相を改質することも好ましい。さらに、これらの方法を組み合わせて用いることもでき、複数種の錯体を1つのハロゲン化銀粒子内に組み込んでもよい。上記の錯体を含有させる位置のハロゲン組成には特に制限はないが、6個全てのリガンドがC1、Br又は1から

ページ: 39/

なる I r を中心金属とする 6 配位錯体は、臭化銀濃度極大部に含有させることが 好ましい。

[0 1 1 6]

ハロゲン化銀乳剤は、通常化学増感を施される。化学増感法については、不安 定硫黄化合物の添加に代表される硫黄増感、金増感に代表される貴金属増感、あ るいは還元増感等を単独若しくは併用して用いることができる。化学増感に用い られる化合物については、特開昭62-215272号公報の第18頁右下欄か ら第22頁右上欄に記載のものが好ましく用いられる。このうち、特に、金増感 を施したものであることが好ましい。金増感を施すことにより、レーザー光等に よって走査露光したときの写真性能の変動を更に小さくすることができるからで ある。

[0117]

金増感を施すには、種々の無機金化合物や無機配位子を有する金(I)錯体及び有機配位子を有する金(I)化合物を利用することができる。無機金化合物としては、例えば塩化金酸もしくはその塩、無機配位子を有する金(I)錯体としては、例えばジチオシアン酸金(I)カリウム等のジチオシアン酸金化合物やジチオ硫酸金(I)3ナトリウム等のジチオ硫酸金化合物等の化合物を用いることができる。

[0118]

有機配位子(有機化合物)を有する金(I)化合物としては、特開平4-267249号に記載のビス金(I)メソイオン複素環類、例えばビス(1,4,5-トリメチルー1,2,4-トリアゾリウムー3ーチオラート)オーレート(I)テトラフルオロボレート、特開平11-218870号に記載の有機メルカプト金(I)錯体、例えばカリウム ビス(1- $[3-(2-\lambda)]$ -トベンズアミド)フェニル $[3-(2-\lambda)]$ -トランールカリウム塩)オーレート(I)5水和物、特開平4-268550号に記載の窒素化合物アニオンが配位した金(I)化合物、例えば、ビス(1-メチルヒダントイナート)金(I)ナトリウム塩四水和物、を用いることができる。これらの有機配位子を有する金(I)化合物は、あらかじめ合成して単離したものを使用する他に、有機配位子とAu

化合物(例えば塩化金酸やその塩)とを混合することにより、発生させて単離することなく、乳剤に添加することができる。更には、乳剤に有機配位子とAu化合物(例えば塩化金酸やその塩)とを別々に添加し、乳剤中で有機配位子を有する金(I)化合物を発生させてもよい。

[0119]

また、米国特許第3、503、749号に記載されている金(I)チオレート化合物、特開平8-69074号、特開平8-69075号、特開平9-269554号に記載の金化合物、米国特許第5620841号、同5912112号、同5620841号、同5939245号、同5912111号に記載の化合物も用いることができる。これらの化合物の添加量は場合に応じて広範囲に変わり得るがハロゲン化銀1モルあたり $5\times10^{-7}\sim5\times10^{-3}$ モル、好ましくは $5\times10^{-6}\sim5\times10^{-4}$ モルである。

[0120]

また、コロイド状硫化金を用いることも可能であり、その製造方法はリサーチ・ディスクロージャー(Reserch Disclosure, 37154)、ソリッド ステート イオニクス(Solid State Ionics)第79巻、 $60\sim66$ 頁、1995年刊、Compt.Rend.Hebt.Seances Acad.Sci.Sect.B第263巻、<math>1328頁、1966年刊等に記載されている。硫化金コロイドの添加量は場合に応じて広範囲に変わり得るがハロゲン化銀1モルあたり金原子として $5\times10^{-7}\sim5\times10^{-3}$ モル、好ましくは $5\times10^{-6}\sim5\times10^{-4}$ モルである。

[0121]

金増感と併せてカルコゲン増感も同一の分子で行うことが可能であり、AuChーを放出可能な分子を用いることができる。ここでAuはAu(I)を表し、Chは、硫黄原子、セレン原子、テルル原子を表す。AuChーを放出可能な分とは、例えば、AuChーLで表される金化合物が挙げられる。ここで、LはAuChと結合して分子を構成する原子団を表す。また、Auに対して、ChーLとともに更にもう一つ以上の配位子が配位してもよい。具体的な化合物の例としては、チオ糖のAu(I)塩(α 金チオグルコース等の金チオグルコース、金パ

ーアセチルチオグルコース、金チオマンノース、金チオガラクトース、金チオアラビノース等)、セレノ糖のAu(I)塩(金パーアセチルセレノグルコース、金パーアセチルセレノマンノース等)、テルロ糖のAu(I)塩、等である。こでチオ糖、セレノ糖、テルロ糖とは、糖のアノマー位水酸基がそれぞれSH基、SeH基、TeH基に置き換わった化合物を表す。これらの化合物の添加量は場合に応じて広範囲に変わり得るがハロゲン化銀1モルあたり $5 \times 10^{-7} \sim 5 \times 10^{-3}$ モル、好ましくは $3 \times 10^{-6} \sim 3 \times 10^{-4}$ モルである。

[0122]

 \triangle

ハロゲン化銀乳剤には、上記の金増感と他の増感法、例えば硫黄増感、セレン 増感、テルル増感、還元増感あるいは金化合物以外を用いた貴金属増感等と組み 合わせてもよい。特に、硫黄増感、セレン増感と組み合わせることが好ましい。

[0123]

ハロゲン化銀乳剤には、感光材料の製造工程、保存中あるいは写真処理中のかぶりを防止する、あるいは写真性能を安定化させる目的で種々の化合物あるいはそれ等の前駆体を添加することができる。これらの化合物の具体例は、特開昭62-215272号公報の第39頁~第72頁に記載のものが好ましく用いられる。更にEP0447647号に記載された5-アリールアミノ-1,2,3,4-チアトリアゾール化合物(該アリール残基には少なくとも一つの電子吸引性基を持つ)も好ましく用いられる。

$[0 \ 1 \ 2 \ 4]$

ハロゲン化銀乳剤には、その保存性を高めるため、特開平11-109576 号公報に記載のヒドロキサム酸誘導体、特開平11-327094 号公報に記載のカルボニル基に隣接して、両端がアミノ基若しくはヒドロキシル基が置換した二重結合を有す環状ケトン類(特に一般式(S1)で表されるもので、段落番号 $0036\sim0071$ は本願の明細書に取り込むことができる。)、特開平11-143011 号公報に記載のスルホ置換のカテコールやハイドロキノン類(例えば、4, 5-ジヒドロキシー1, 3-ベンゼンジスルホン酸、<math>2, 5-ジヒドロキシー1, 4-ベンゼンジスルホン酸、<math>3, 4-ジヒドロキシベンゼンスルホン1、<math>2, 3-ジヒドロキシベンゼンスルホン酸、<math>2, 5-ジヒドロキシベンゼン



[0125]

ハロゲン化銀乳剤には、所望の光波長域に感光性を示す、いわゆる分光感度を付与する目的で、分光増感色素を含有させることができる。青、緑、赤領域の分増感に用いられる分光増感色素としては、例えば、F. M. Harmer著 Heterocyclic compounds—Cyanine dyes and related compounds (John Wiley & ons [New York, London] 社刊1964年)に記載されているものを挙げることができる。具体的な化合物の例ならびに分光増感法は、前出の特開昭62-215272号公報の第22頁右上欄~第38頁に記載のものが好ましく用いられる。また、特に塩化銀含有率の高いハロゲン化銀乳剤粒子の赤感光性分光増感色素としては特開平3-123340号公報に記載された分光増感色素が安定性、吸着の強さ、露光の温度依存性等の観点から非常に好ましい。

[0126]

これらの分光増感色素の添加量は場合に応じて広範囲にわたり、ハロゲン化銀1モル当り、 0.5×10^{-6} モル~ 1.0×10^{-2} モルの範囲が好ましい。更に好ましくは、 1.0×10^{-6} モル~ 5.0×10^{-3} モルの範囲である。

[0127]

以下、感光材料につていさらに詳細に説明する。

感光材料における写真構成層中の総塗布銀量は、 $0.46\,\mathrm{g/m^2}$ 以下が好ましく、より好ましくは $0.25\,\mathrm{g/m^2}$ 以上 $0.46\,\mathrm{g/m^2}$ 以下である。更に好ましくは $0.25\,\mathrm{g/m^2}$ 以上 $0.45\,\mathrm{g/m^2}$ 以下である。更には $0.25\,\mathrm{g/m^2}$ 以上 $0.45\,\mathrm{g/m^2}$ 以下である。更には $0.25\,\mathrm{g/m^2}$ 以上 $0.40\,\mathrm{g/m^2}$ 以下が好ましい。

[0128]

感光材料には親水性バインダーとしてゼラチンを用いるが、必要に応じて他のゼラチン誘導体、ゼラチンと他の高分子のグラフトポリマー、ゼラチン以外の蛋白質、糖誘導体、セルロース誘導体、単一あるいは共重合体のごとき合成親水性高分子物質等の親水性コロイドもゼラチンと併せて用いることができる。本発明に係わるハロゲン化銀カラー写真感光材料に用いられるゼラチンは、石灰処理ゼラチン、酸処理ゼラチンのいずれでもよく、また牛骨、牛皮、豚皮などのいずれを原料として製造されたゼラチンでもよいが、好ましくは牛骨、豚皮を原料とした石灰処理ゼラチンである。

[0129]

感光材料における写真構成層中のゼラチン総塗設量は、即ち支持体よりハロゲン化銀乳剤層を塗設した側にある支持体から最も離れた親水性コロイド層までの感光性ハロゲン化銀乳剤層および非感光性親水性コロイド層中に含有される親水性バインダーの総量は、4.0g/m²以上7.0g/m²以下が好ましく、より好ましくは4.5g/m²以上6.5g/m²以下、最も好ましくは5.0g/m²以上6.0g/m²以下である。親水性バインダー量が上記範囲よりも多いと発色現像処理の迅速性を損なう、ブリックス褪色の悪化、リンス工程(水洗及び/又は安定化工程)の迅速処理性を損なう、などにより本発明の効果が低下することがある。また、親水性バインダー量が上記範囲よりも少ない場合には圧力かぶり筋など膜強度の不足に伴う弊害を来しやすいので好ましくない。

[0 1 3 0]

感光材料には、イラジエーションやハレーションを防止したり、セーフライト 安全性等を向上させる目的で親水性コロイド層に、欧州特許EP0337490 A 2 号明細書の第27~76頁に記載の、処理により脱色可能な染料(中でもオキソノール染料、シアニン染料)を添加することが好ましい。さらに、欧州特許 EP0819977号明細書に記載の染料も本発明に好ましく添加される。これらの水溶性染料の中には使用量を増やすと色分離やセーフライト安全性を悪化するものもある。色分離を悪化させないで使用できる染料としては、特開平5-127324号、同5-127325号、同5-216185号に記載された水溶性染料が好ましい。

[0131]

感光材料には、水溶性染料の代わり、あるいは水溶性染料と併用しての処理で脱色可能な着色層が用いられる。用いられる処理で脱色可能な着色層は、乳剤層に直かに接してもよく、ゼラチンやハイドロキノンなどの処理混色防止剤を含む中間層を介して接するように配置されていてもよい。この着色層は、着色された色と同種の原色に発色する乳剤層の下層(支持体側)に設置されることが好ましい。各原色毎に対応する着色層を全て個々に設置することも、このうちに一部のみを任意に選んで設置することも可能である。また複数の原色域に対応する着色行った着色層を設置することも可能である。着色層の光学反射濃度は、露光に使用する波長域(通常のプリンター露光においては400nm~700nmの可視光領域、走査露光の場合には使用する走査露光光源の波長)において最も光学濃度の高い波長における光学濃度値が0.2以上3.0以下であることが好ましい。さらに好ましくは0.5以上2.5以下、特に0.8以上2.0以下が好ましい。

[0132]

着色層を形成するためには、従来公知の方法が適用できる。例えば、特開平2 -282244号3頁右上欄から8頁に記載された染料や、特開平3-7931 号3頁右上欄から11頁左下欄に記載された染料のように固体微粒子分散体の状態で親水性コロイド層に含有させる方法、アニオン性色素をカチオンポリマーに媒染する方法、色素をハロゲン化銀等の微粒子に吸着させて層中に固定する方法、特開平1-239544号に記載されているようなコロイド銀を使用する方法などである。色素の微粉末を固体状で分散する方法としては、たとえば、少なくともpH6以下では実質的に水不溶性であるが、少なくともpH8以上では実質的に水溶性である微粉末染料を含有させる方法が特開平2-308244号の第4~13頁に記載されている。また、例えば、アニオン性色素をカチオンポリマーに媒染する方法としては、特開平2-84637号の第18~26頁に記載されている。光吸収剤としてのコロイド銀の調製法については米国特許第2,688,601号、同3,459,563号に示されている。これらの方法のなかで微粉末染料を含有させる方法、コロイド銀を使用する方法などが好ましい。

[0133]

感光材料は、イエロー発色性ハロゲン化銀乳剤層、マゼンタ発色性ハロゲン化銀乳剤層及びシアン発色性ハロゲン化銀乳剤層をそれぞれ少なくとも1層ずつ有してなることが好ましく、一般には、これらのハロゲン化銀乳剤層は支持体から近い順にイエロー発色性ハロゲン化銀乳剤層、マゼンタ発色性ハロゲン化銀乳剤層、シアン発色性ハロゲン化銀乳剤層である。

[0134]

しかしながら、これとは異なった層構成を取っても構わない。

感光材料において、青感光性ハロゲン化銀乳剤層中に含まれるハロゲン化銀乳剤は、ネガのイエローマスクや露光時の光源であるハロゲンの分光特性上、緑感光性ハロゲン化銀乳剤や赤感光性ハロゲン化銀乳剤に対して相対的に高感度であることが好ましい。そのため、青感光性乳剤の粒子辺長が、他層の粒子辺長と比較して大きいことが好ましい。更に、一般に知られているイエローカプラー発色色素のモル吸光係数は、マゼンタカプラー発色色素やシアンカプラー発色色素と比較して低く、イエローカプラー塗設量増加に伴い青感光性乳剤塗設量も増加する傾向にある。このため、イエロー発色青感光性ハロゲン化銀乳剤層は、引っ掻き等、感光材料表面からの圧力に対する耐性を考慮すると他層と比較して不利であり、支持体に近い側に位置することが好ましい。

[0135]

即ち、イエローカプラーを含有するハロゲン化銀乳剤層は支持体上のいずれの位置に配置されてもかまわないが、該ハロゲン化銀乳剤層にハロゲン化銀平板粒子を含有する場合は、マゼンタカプラー含有ハロゲン化銀乳剤層又はシアンカプラー含有ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも一層よりも支持体から離れた位置に塗設されていることが好ましい。また、発色現像促進、脱銀促進、増感色素による残色の低減の観点からは、イエローカプラー含有青感性ハロゲン化銀乳剤層は他のハロゲン化銀乳剤層より、支持体から最も離れた位置に塗設されていることが好ましい。更に、Blix退色の低減の観点からはシアンカプラー含有ハロゲン化銀乳剤層は他のハロゲン化銀乳剤層の中央の層が好ましく、光退色の低減の観点からはシアンカプラー含有ハロゲン化銀乳剤層は最下層が好ましい。また、イ

エロー、マゼンタ及びシアンのそれぞれの発色性層は2層又は3層からなっても よい。

[0136]

感光材料に適用されるハロゲン化銀乳剤やその他の素材(添加剤など)及び写真構成層(層配置など)、並びにこの感光材料を処理するために適用される処理法や処理用添加剤としては、特開昭62-215272号、特開平2-33144号、欧州特許EP0,355,660A2号に記載されているもの、特に欧州特許EP0,355,660A2号に記載されているものが好ましく用いられる。更には、特開平5-34889号、同4-359249号、同4-313753号、同4-270344号、同5-66527号、同4-34548号、同4-145433号、同2-90145号、同3-194539号、同2-93641号、欧州特許公開第0520457A2号等に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料やその処理方法も好ましい

[0137]

0

特に、本発明においては、前記の反射型支持体やハロゲン化銀乳剤、更にはハロゲン化銀粒子中にドープされる異種金属イオン種、ハロゲン化銀乳剤の保存安定剤又はカブリ防止剤、化学増感法(増感剤)、分光増感法(分光増感剤)、シアン、マゼンタ、イエローカプラー及びその乳化分散法、色像保存性改良剤(ステイン防止剤や褪色防止剤)、染料(着色層)、ゼラチン種、感光材料の層構成や感光材料の被膜pHなどについては、下記表に示す特許の各箇所に記載のものが特に好ましく適用できる。

[0138]

【表1】

	4± 89 77 104440 E	特開平7-77775号	特開平7-301895号
要素	特開平7-104448号		第5欄40行目~
反射型支持体	第7欄12行目~ 12欄19行目	第35欄43行目~ 44欄1行目	9欄26行目
ハロゲン化銀乳剤	第72欄29行目~	第44欄36行目~	第77欄48行目~
	74欄18行目	46欄29行目	80欄28行目
異種金属イオン種	第74欄19行目~	第46欄30行目~	第80欄29行目~
	同欄44行目	47欄5行目	81欄6行目
保存安定剤または カブリ防止剤	第75欄9行目~ 同欄18行目	第47欄20行目~ 同欄29行目	第18欄11行目~ 31欄37行目 (特にメルカプトへテロ環 化合物)
化学增感法	第74櫃45行目~	第47欄7行目~	第81欄9行目~
(化学增感剤)	75欄6行目	同欄17行目	同欄17行目
分光增感法	第75欄19行目~	第47欄30行目~	第81欄21行目~
(分光增感剤)	76欄45行目	49欄6行目	82欄48行目
シアンカプラー	第12欄20行目~	第62欄50行目~	第88欄49行目~
	39欄49行目	第63欄16行目	89欄16行目
イエローカプラー	第87欄40行目~	第63欄17行目~	第89欄17行目~
	88欄3行目	同欄30行目	同欄30行目
マゼンタカプラー	第88欄4行目~ 同欄18行目	第63欄3行目~ 64欄11行目	第31欄34行目~ 77欄44行目と 第88欄32行目~ 同欄46行目
カプラーの乳化分散法	第71欄3行目~	第61欄36行目~	第87欄35行目~
	72欄11行目	同欄49行目	同欄48行目
色像保存性改良剤	第39欄50行目~	第61欄50行目~	第87欄49行目~
(ステイン防止剤)	70欄9行目	62欄49行目	88欄48行目
褪色防止剤	第70欄10行目~ 71欄2行目		
染料(着色剤)	第77欄42行目~ 78欄41行目	第7欄14行目~ 19欄42行目と 第50欄3行目~ 51欄14行目	第9欄27行目~ 18欄10行目
ゼラチン種	第78欄42行目~	第51欄15行目~	第83欄13行目~
	同欄48行目	同欄20行目	同欄19行目
感材の層構成	第39欄11行目~	第44欄2行目~	第31欄38行目~
	同欄26行目	同欄35行目	32欄33行目
感材の被膜pH	第72欄12行目~ 同欄28行目		
走査露光	第76欄6行目~	第49欄7行目~	第82欄49行目~
	77欄41行目	50欄2行目	83欄12行目
現像液中の保恒剤	第88欄19行目~ 89欄22行目		

[0139]

感光材料には、色素形成カプラーは(本明細書中、カプラーともいう)、写真

的有用物質、その他高沸点有機溶媒に加え、ともに乳化分散し、分散物として感光材料に組み込む。この液を親水性コロイド中、好ましくはゼラチン水溶液中に、界面活性剤の分散剤と共に超音波、コロイドミル、ホモジナイザー、マントンゴーリン、高速ディゾルバー等の公知の装置により微粒子状に乳化分散し、分散物を得る。

高沸点有機溶媒は、特に制限するものではなく、通常のものが用いられ、例えば米国特許第2,322,027号、特開平7-152129号に記載のものが 挙げられる。

また、高沸点有機溶媒と共に補助溶媒を用いることができる。補助溶媒の例としては、酢酸エチル、酢酸ブチル等の低級アルコールのアセテート、プロピオン酸エチル、2級ブチルアセテート、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、sーエトキシエチルアセテート、メチルセロソルブアセテート、メチルカルビトールアセテートやシクロヘキサノン等が挙げられる。

[0140]

更には必要に応じ、水と完全に混和する有機溶媒、例えば、メチルアルコール、エチルアルコール、アセトン、テトラヒドロフランやジメチルホルムアミド等を一部併用する事が出来る。またこれらの有機溶媒は2種以上を組み合わせて用いることもできる。

また、乳化分散物状態での保存時の経時安定性改良、乳剤と混合した塗布用最終組成物での写真性能変化抑制・経時安定性改良等の観点から必要に応じて乳化分散物から、減圧蒸留、ヌードル水洗あるいは限外ろ過などの方法により補助溶媒の全て又は一部を除去することができる。

この様にして得られる親油性微粒子分散物の平均粒子サイズは、 $0.04\sim0$. 50μ mが好ましく、更に好ましくは $0.05\sim0.30\mu$ mであり、最も好ましくは $0.08\sim0.20\mu$ mである。平均粒子サイズは、コールターサブミクロン粒子アナライザーmodel N4 (コールターエレクトロニクス社) 等を用いて測定できる。

[0141]

高沸点有機溶媒を用いる水中油滴分散方法において、全使用シアンカプラー質

量に対する高沸点有機溶媒の質量は任意にとり得るが、好ましくは0.1以上10.0以下であり、更に好ましくは0.3以上7.0以下、最も好ましくは0.5以上5.0以下である。また、高沸点有機溶媒を全く使用しないで用いることも可能である。

[0142]

また、白地の色味調節のために本発明に用いられる乳化物中に色味付け顔料を 共乳化してもよく、本発明の感光材料に使用するカプラー等の写真用有用化合物 を溶解する有機溶媒中に共存させ、共乳化して乳化物として調製してもよい。

[0143]

感光材料に用いられるシアン、マゼンタ及びイエローカプラーとしては、その他、特開昭62-215272号の第91頁右上欄4行目~121頁左上欄6行目、特開平2-33144号の第3頁右上欄14行目~18頁左上欄末行目と第30頁右上欄6行目~35頁右下欄11行目やEP0355,660A2号の第4頁15行目~27行目、5頁30行目~28頁末行目、45頁29行目~31行目、47頁23行目~63頁50行目に記載のカプラーも有用である。

また、本発明はWO-98/33760号の一般式(II)及び(III)、特開平10-221825号の一般式(D)で表される化合物を添加してもよく、好ましい。

[0144]

シアン色素形成カプラー(単に、「シアンカプラー」という場合も有る)として、感光材料には下記一般式(IA)で表される化合物から選ばれる少なくとも 1種が含有するが、他のシアンカプラーを併用してもよい。下記一般式(IA)で表される化合物について説明する。

[0145]

【化9】

一般式(IA)

[0146]

一般式 (IA) 中、R'およびR''は各々独立に置換基を表し、Zは水素原子、または芳香族第一級アミンカラー現像主薬の酸化体とのカップリング反応において離脱し得る基を表す。

[0147]

ここで、特に断らない限り、以下の「アルキル」という用語は、不飽和または 飽和で直鎖または分岐鎖のアルキル基(アルケニルおよびアラルキルを含む)を 指し、3~8個の炭素原子を有する環式アルキル基(シクロアルケニルを含む) を含み、「アリール」という用語は、具体的には、縮合アリールを含む。

[0148]

一般式 (IA) 中、R'およびR''は、未置換であるかまたは置換されているアルキル基、アリール基、アミノ基、もしくはアルコキシ基、あるいは窒素、酸素、および硫黄から選ばれる1種以上のヘテロ原子を含有している5~10員の複素環 (この環は未置換であるか、または置換されている)から独立に選ばれるのが好ましい。

[0149]

一般式(IA)中、R'および/またはR''がアミノまたはアルコキシ基である場合、それらは、例えば、ハロゲン、アリールオキシ、またはアルキルーもしくはアリールースルホニル基で置換されていてもよい。しかしながら、好適には、R'およびR''は、未置換であるかまたは置換されているアルキルもしくはアリール基、あるいはピリジル、モルホリノ、イミダゾリル、またはピリダゾリル基などの5~10員の複素環から独立に選ばれる。

[0150]

一般式(IA)中、R'は、例えば、ハロゲン、アルキル、アリールオキシ、またはアルキルーもしくはアリールースルホニル基(さらに置換されていてもよい)で置換されているアルキル基であるのがより好ましい。R''がアルキル基である場合、それも同様に置換されていてもよい。

[0151]

しかしながら、R''は、好ましくは、未置換アリールであるか、あるいは、例 えばシアノ、クロロ、フルオロ、ブロモ、ヨード、アルキルーもしくはアリール ーカルボニル、アルキルーもしくはアリールーオキシカルボニル、アシルオキシ 、カルボンアミド(carbonamido)、アルキルーもしくはアリールー カルボンアミド、アルキルーもしくはアリールーオキシカルボンアミド、アルキ ルーもしくはアリールースルホニル、アルキルーもしくはアリールースルホニル オキシ、アルキルーもしくはアリールーオキシスルホニル、アルキルーもしくは アリールースルホキシド、アルキルーもしくはアリールースルファモイル、アル キルーもしくはアリールースルファモイルアミノ、アルキルーもしくはアリール ースルホンアミド、アリール、アルキル、アルコキシ、アリールオキシ、ニトロ 、アルキルーもしくはアリールーウレイド、またはアルキルーもしくはアリール ーカルバモイル基(いずれもさらに置換されていてもよい)で置換されているア リール基である。好ましい置換基は、ハロゲン、シアノ、アルコキシカルボニル 、アルキルスルファモイル、スルホンアミド、アルキルースルホンアミド、アル キルスルホニル、カルバモイル、アルキルカルバモイル、またはアルキルカルボ ンアミドである。R'がアリールまたは複素環である場合、それも同様に置換さ れていてもよい。

[0152]

好適には、R''は4ークロロフェニル、3,4ージクロロフェニル、3,4ージフルオロフェニル、4ーシアノフェニル、3ークロロ ー4ーシアノーフェニル、ペンタフルオロフェニル、または3ーもしくは4ースルホンアミドーフェニルをである。

[0153]

一般式(IA)中、Zは水素原子、または芳香族第一級アミンカラー現像主薬の酸化体とのカップリング反応において離脱し得る基を表す。Zとしては、好ましくは水素、クロロ、フルオロ、置換アリールオキシまたはメルカプトテトラゾール、より好ましくは水素またはクロロであってもよい。

[0154]

Zによって、カプラーの化学当量、すなわち2当量カプラーであるか、または4当量カプラーであるかが決定し、またZの種類によって、カプラーの反応性を変更することができる。このような基は、カプラーからの放出後に、例えば色素形成、色素色相調整、現像促進または現像抑制、漂白促進または漂白抑制、電子移動容易化、および色補正などの機能を果たすことによって、写真記録材料におけるカプラーが塗布される層、または他の層に好都合な影響を及ぼすことができる。

[0155]

このようなカップリング離脱基の代表的な部類には、例えば、ハロゲン、アルコキシ、アリールオキシ、ヘテロシクリルオキシ、スルホニルオキシ、アシルオキシ、アテロシクリル、スルホンアミド、ヘテロシクリルチオ、ベンゾーチアゾリル、ホスホニルオキシ、アルキルチオ、アリールチオ、およびアリールアゾが含まれる。これらのカップリング離脱基は、例えば、米国特許第2,455,169号、同3,227,551号、同3,432,521号、同3,467,563号、同3,617,291号、同3,880,661号、同4,052,212号、および同4,134,766号の各明細書;並びに英国特許第1,466,728号、同1,531,927号、同1,533,039号の各明細書、および英国特許出願公開明細書第2,066,755A号、および同2,017,704A号(これらの開示は引用により本明細書中に取り入れられる)に記載されている。ハロゲン、アルコキシ基、およびアリールオキシ基がもっとも好適である。

[0156]

好適なカップリング離脱基の例は以下の通りである。-CI、-F、-Br、-SCN、 $-OCH_3$ 、 $-OC_6H_5$ 、 $-OCH_2C$ (=O) NHCH2CH2OH、

[0157]

【化10】

[0158]

概して、カップリング離脱基は、塩素原子、水素、またはpーメトキシフェノキシ基である。

[0159]

以下に一般式 (IA) で表される化合物の具体例を示すが、これによって本発明が限定されるものではない。

[0160]

【化11】

[0161]

【化12】

[0162]

【化13】

【化14】

$$C_2H_5-CH-CNH$$
 $SO_2NHC_6H_{13}-II$
 $IC-9$

【化15】

$$C_{2}H_{5}-CH-CNH$$
 $C_{15}H_{31}-n$
 $IC-12$

【化16】

【化17】

[0167]

【化18】

[0168]

【化19】

[0169]

【化20】

感光材料に使用可能なマゼンタ色素形成カプラー(単に、「マゼンタカプラー」という場合がある)としては、前記の表の公知文献に記載されたような5-ビ

ラゾロン系マゼンタカプラーやピラゾロアゾール系マゼンタカプラーが用いられる。ピラゾロアゾール系マゼンタカプラーとして下記一般式(M-I)で示される構造が好ましい。下記一般式(M-I)で表される化合物について詳しく説明する。

[0171]

【化21】

一般式(M-I)

[0172]

一般式(M-I)中、R₁、R₂、R₃およびR₄は水素原子又は置換基を表わす。置換基としては、ハロゲン原子、脂肪族基、アリール基、ヘテロ環基、シアノ基、ヒドロキシ基、ニトロ基、カルボキシ基、スルホ基、アミノ基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アシルアミノ基、アルキルアミノ基、アニリノ基、ウレイド基、スルファモイルアミノ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルコキシカルボニルアミノ基、スルホンアミド基、カルバモイル基、スルファモイル基、スルホニル基、アルコキシカルボニル基、ヘテロ環オキシ基、アゾ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、シリルオキシ基、アリールオキシカルボニルアミノ基、イミド基、ヘテロ環チオ基、スルフィニル基、ホスホニル基、アリールオキシカルボニル基、アシル基又はアゾリル基を表し、これらの基のうち、更に置換基を有することの可能な基は上記の置換基で置換されていてもよい。

[0173]

更に詳しくは、ハロゲン原子(例えば、塩素原子、臭素原子)、脂肪族基(例えば、炭素数1~32の直鎖、又は分岐鎖アルキル基、アラルキル基、アルケニル基、アルキニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基で、詳しくは例えば、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、tertーブチル、トリデシル

、2-メタンスルホニルエチル、3-(3-ペンタデシルフェノキシ)プロピル 、3- {4- {2- [4- (4-ヒドロキシフェニルスルホニル) フェノキシ] ドデカンアミド フェニル プロピル、2-エトキシトリデシル、トリフルオロ メチル、シクロペンチル、3-(2,4-ジーtert-アミルフェノキシ)プ ロピル)、アリール基(例えば、フェニル、4-tertーブチルフェニル、2 , 4-ジーtert-アミルフェニル、2, 4, 6-トリメチルフェニル、3-トリデカンアミドー2, 4, 6ートリメチルフェニル、4ーテトラデカンアミド フェニル、テトラフルオロフェニル)、ヘテロ環基(例えば、2-フリル、2-チエニル、2-ピリミジニル、2-ベンゾチアゾリル)、シアノ基、ヒドロキシ 基、ニトロ基、カルボキシ基、スルホ基、アミノ基、アルコキシ基(例えば、メ トキシ、エトキシ、2-メトキシエトキシ、2-ドデシルエトキシ、2-メタン スルホニルエトキシ)、アリールオキシ基(例えば、フェノキシ、2ーメチルフ ェノキシ、4-tertーブチルフェノキシ、3-ニトロフェノキシ、3-te rtーブトキシカルバモイルフェノキシ、3ーメトキシカルバモイルフェノキシ)、アシルアミノ基(例えば、アセトアミド、ベンズアミド、テトラデカンアミ ド、2-(2,4-ジーtert-アミルフェノキシ)ブタンアミド、4-(3 -tert-ブチル-4-ヒドロキシフェノキシ)ブタンアミド、2- [4-(4ーヒドロキシフェニルスルホニル)フェノキシ]デカンアミド)、アルキルア ミノ基(例えば、メチルアミノ、ブチルアミノ、ドデシルアミノ、ジエチルアミ ノ、メチルブチルアミノ)、アニリノ基(例えば、フェニルアミノ、2ークロロ アニリノ、2-クロロー5ーテトラデカンアミノアニリノ、2-クロロー5ード デシルオキシカルボニルアニリノ、N-アセチルアニリノ、2-クロロ-5-[2-(3-tert-ブチル-4-ヒドロキシフェノキシ)ドデカンアミド]ア ニリノ)、カルバモイルアミノ基(例えば、N-フェニルカルバモイルアミノ、 N-メチルカルバモイルアミノ、N, N-ジブチルカルバモイルアミノ)、スル ファモイルアミノ基(例えば、N, N-ジプロピルスルファモイルアミノ、N-メチルーNーデシルスルファモイルアミノ)、アルキルチオ基(例えば、メチル チオ、オクチルチオ、テトラデシルチオ、2-フェノキシエチルチオ、3-フェ ノキシプロピルチオ、3-(4-tert-ブチルフェノキシ)プロピルチオ)

、アリールチオ基(例えば、フェニルチオ、2-ブトキシー5-tert-オク チルフェニルチオ、3-ペンタデシルフェニルチオ、2-カルボキシフェニルチ オ、4ーテトラデカンアミドフェニルチオ)、アルコキシカルボニルアミノ基(例えば、メトキシカルボニルアミノ、テトラデシルオキシカルボニルアミノ)、 スルホンアミド基(例えば、メタンスルホンアミド、ヘキサデカンスルホンアミ ド、ベンゼンスルホンアミド、pートルエンスルホンアミド、オクタデカンスル ホンアミド、2-メトキシー5-tertーブチルベンゼンスルホンアミド)、 カルバモイル基(例えば、N-エチルカルバモイル、N, N-ジブチルカルバモ イル、N-(2-ドデシルオキシエチル)カルバモイル、N-メチル-N-ドデ シルカルバモイル、N- [3-(2,4-ジーtert-アミルフェノキシ)プ ロピル] カルバモイル)、スルファモイル基(例えば、N-エチルスルファモイ ル、N, N-ジプロピルスルファモイル、N-(2-ドデシルオキシエチル)ス ルファモイル、N-エチル-N-ドデシルスルファモイル、N, N-ジエチルス ルファモイル)、スルホニル基(例えば、メタンスルホニル、オクタンスルホニ ル、ベンゼンスルホニル、トルエンスルホニル)、アルコキシカルボニル基(例 えば、メトキシカルボニル、ブトキシカルボニル、ドデシルオキシカルボニル、 オクタデシルオキシカルボニル)、ヘテロ環オキシ基(例えば、1ーフェニルテ トラゾールー5ーオキシ、2ーテトラヒドロピラニルオキシ)、アゾ基(例えば 、フェニルアゾ、4ーメトキシフェニルアゾ、4ーピバロイルアミノフェニルア ゾ、2-ヒドロキシー4-プロパノイルフェニルアゾ)、アシルオキシ基(例え ば、アセトキシ)、カルバモイルオキシ基(例えば、N-メチルカルバモイルオ キシ、N-フェニルカルバモイルオキシ)、シリルオキシ基(例えば、トリメチ ルシリルオキシ、ジブチルメチルシリルオキシ)、アリールオキシカルボニルア ミノ基(例えば、フェノキシカルボニルアミノ)、イミド基(例えば、N-スク シンイミド、N-フタルイミド、3-オクタデセニルスクシンイミド)、ヘテロ 環チオ基(例えば、2-ベンゾチアゾリルチオ、2,4-ジーフェノキシー1, 3,5ートリアゾールー6ーチオ、2ーピリジルチオ)、スルフィニル基(例え ば、ドデカンスルフィニル、3ーペンタデシルフェニルスルフィニル、3ーフェ ノキシプロピルスルフィニル)、ホスホニル基(例えば、フェノキシホスホニル 、オクチルホスホニル、フェニルホスホニル)、アリールオキシカルボニル基(例えば、フェノキシカルボニル)、アシル基(例えば、アセチル、3 – フェニル プロパノイル、ベンゾイル、4 ードデシルオキシベンゾイル)、アゾリル基(例 えば、イミダゾリル、ピラゾリル、3 – クロローピラゾールー1 – イル、トリア ゾリル)を表す。

[0174]

これらの置換基のうち、好ましい置換基としてはアルキル基、シクロアルキル基、アリール基、アルコキシ基、アリールオキシ基、アルキルチオ基、カルバモイルアミノ基、アリールオキシカルボニルアミノ基、アルコキシカルボニルアミノ基、アルキルアシルアミノ基、アリールアシルアミノ基を挙げることができる。

[0175]

 R_1 、 R_2 、 R_3 および R_4 は水素原子又は置換基を表わす。

一般式(M-I)中、Xは水素原子又は芳香族一級アミン発色現像主薬の酸化体との反応において、離脱可能な基を表すが、離脱可能な基を詳しく述べれば、ハロゲン原子、アルコキシ基、アリールオキシ基、アシルオキシ基、アルキルもしくはアリールスルホニルオキシ基、アシルアミノ基、アルキルもしくはアリールスルホンアミド基、アルコキシカルボニルオキシ基、アリールオキシカルボニルオキシ基、アルキル、アリールもしくはヘテロ環チオ基、カルバモイルアミノ基、5員又は6員の含窒素ヘテロ環基、イミド基、アリールアゾ基等があり、これらの基は更にR1~R4の置換基として許容された基で置換されていてもよい。

[0176]

更に詳しくは、ハロゲン原子(例えば、フッ素原子、塩素原子、臭素原子)、 アルコキシ基(例えばエトキシ、ドデシルオキシ、メトキシエチルカルバモイル メトキシ、カルボキシプロピルオキシ、メチルスルホニルエトキシ、エトキシカ ルボニルメトキシ)、アリールオキシ基(例えば、4 - メチルフェノキシ、4 -クロロフェノキシ、4 - メトキシフェノキシ、4 - カルボキシフェノキシ、3 -エトキシカルボキシフェノキシ、4 - メトキシカルボニルフェノキシ、3 - アセ チルアミノフェノキシ、2 - カルボキシフェノキシ)、アシルオキシ基(例えば 、アセトキシ、テトラデカノイルオキシ、ベンゾイルオキシ)、アルキルもしく はアリールスルホニルオキシ基(例えば、メタンスルホニルオキシ、トルエンス ルホニルオキシ)、アシルアミノ基(例えば、ジクロルアセチルアミド、ヘプタ フルオロブチリルアミノ)、アルキルもしくはアリールスルホンアミド基(例え ば、メタンスルホンアミノ、トリフルオロメタンスルホンアミノ、pートルエン スルホニルアミノ)、アルコキシカルボニルオキシ基(例えば、エトキシカルボ ニルオキシ、ベンジルオキシカルボニルオキシ)、アリールオキシカルボニルオ キシ基(例えば、フェノキシカルボニルオキシ)、アルキル、アリールもしくは ヘテロ環チオ基(例えば、ドデシルチオ、1-カルボキシドデシルチオ、フェニ ルチオ、2ーブトキシー5ーtertーオクチルフェニルチオ、2ーベンジルオ キシカルボニルアミノフェニルチオ、テトラゾリルチオ)、カルバモイルアミノ 基(例えば、N-メチルカルバモイルアミノ、N-フェニルカルバモイルアミノ)、5員もしくは6員の含窒素ヘテロ環基(例えば、1-イミダゾリル、1-ピ ラゾリル、1,2,4ートリアゾールー1ーイル、テトラゾリル、3,5ージメ チルー1ーピラゾリル、4ーシアノー1ーピラゾリル、4ーメトキシカルボニル -1-ピラゾリル、4-アセチルアミノ-1-ピラゾリル、1,2-ジヒドロー 2-オキソー1-ピリジル)、イミド基(例えば、スクシンイミド、ヒダントイ ニル)、アリールアゾ基(例えば、フェニルアゾ、4ーメトキシフェニルアゾ) 等である。好ましいXは、ハロゲン原子、アルコキシ基、アリールオキシ基、ア ルキルもしくはアリールチオ基、カップリング活性位に窒素原子で結合する5員 もしくは6員の含窒素ヘテロ環基であり、特に好ましくはハロゲン原子、置換ア リールオキシ基、置換アリールチオ基又は置換1-ピラゾリル基である。

[0177]

一般式 (M-I) の中で、好ましいマゼンタカプラーは下記一般式 (M-III))または (M-III) で表される。特に好ましいのは一般式 (M-III) で表される化合物である。

[0178]

【化22】

一般式 (M-II)

[0179]

(一般式 (M-II) 中、 R_1 、 R_2 、 R_3 、 R_4 およびXは前述した一般式 (M-I) と同義である。)

[0180]

【化23】

一般式 (M-III)

[0181]

(一般式(M-III)中、 R_1 、 R_2 、 R_3 、 R_4 およびXは前述した一般式(M-II)と同義である。)

[0182]

一般式(M-II)~(M-III)における基として好ましいものは以下の通りである。Xとして好ましい基としては、Nロゲン原子、Pルコキシ基、Pリールオキシ基が挙げられ、中でも塩素原子が好ましい。 R_1 ~ R_4 として好ましい置換基としては、Pルキル基、Pリール基、Pニリノ基、Pルコキシ基等が挙げられ、中でもPルキル基またはPリール基が好ましく、特に R_1 、 R_2 、 R_3 がメチル基で、 R_4 がPルキル基又はPリール基(これらは置換されているのが好ましい)が好ましい。最も好ましい R_4 は一般式(M-II)においてはPリール

基、一般式(M-III)においてはアルキル基である。本発明に用いられるマゼンタカプラーは、同一層の感光性ハロゲン化銀1モル当たり、0.001~1 モル、好ましくは0.003~0.3モルの範囲で使用される。カプラーの分子量は600以下が好ましい。一般式(M-I)で表されるマゼンタカプラーの具体例を以下に示すが、本発明がこれらに限定されるものではない。

[0183]

【化24】

(Ma-2) (t)C₄H₉ CI
N N NH QC₈H₁₇
CH₃ QC₈H₁₇
CCH₂NHSO₂ QC₈H₁₇
CH₃ NHSO₂
$$C_8H_{17}(t)$$

(Ma-5) (t)C₄H₉ O N N NH OC₈H₁₇
$$CH_2CH_2NHSO_2$$
 $C_8H_{17}(t)$

[0184]

【化25】

(Ma-6) (t)
$$C_4H_9$$
 OCH₃

N N NH $C_8H_{17}(t)$

CHCH₂NHCOCH—O—C₈H₁₇(t)

CH₃ C_4H_9

(Ma-7) (t)C₄H₉ Cl
N N NH
$$C_{12}H_{25}SO_2(CH_2)_3$$

(Ma-9)
$$OC_8H_{17}$$
 OC_8H_{17} OC_8H_{17

(Ma-10) (t)C₄H₉ CI
N N NH QC₈H₁₇
CHCH₂NHSO₂
$$C_8H_{17}(t)$$

[0185]

【化26】

(Ma-11) (t)C₄H₉ Cl
N N NH
$$C_5H_{11}(t)$$

(CH₂)₂-CONH-(CH₂)₃-O $C_5H_{11}(t)$

(Ma-15)
$$(t)C_4H_9 O - COOCH_3$$

$$C_{11}H_{23}CONH - SO_2(CH_2)_3$$

[0186]

【化27】

(Ma-16) (t)C₄H₉ Cl
N N NH
CH₃
$$=$$
 N
C₁₂H₂₅SO₂CH₂ CH₃

(Ma-17) (t)C₄H₉ O CH₃

NN NH QC₈H₁₇

CI (CH₂)₂-NHSO₂ QC₈H₁₇

NHSO₂

$$C_8H_{17}(t)$$

[0187]

【化28】

$$(Ma-20) \qquad (t)C_4H_9 \qquad N \qquad NHSO_2 \qquad QC_8H_{17} \qquad NHSO_2 \qquad C_8H_{17}(t) \qquad NHSO_2 \qquad C_8H_{17}(t) \qquad NHSO_2 \qquad C_8H_{17}(t) \qquad NHSO_2 \qquad NHSO_2 \qquad C_8H_{17}(t) \qquad NHSO_2 \qquad C_8H_{17}(t) \qquad NHSO_2 \qquad NHSO_2 \qquad C_8H_{17}(t) \qquad C_8H$$

(Ma-22) (t)C₄H₉ CI
N NH
NHSO₂
$$QC_8H_{17}$$

 $C_8H_{17}(t)$

(Ma-23) (t)
$$C_4H_9$$
 CI
N NH
N=
NHCOCH—R OC₂ H_5

[0188]

【化29】

【化30】

[0190]

【化31】

(Ma-34) (t)C₄H₉
$$\sim$$
 N CH₃ \sim CHCH₂CH₂SO₂C₁₆H₃₃

(Ma-35) (t)C₄H₉
$$\sim$$
 N CHCH₂SO₂C₁₈H₃₇

(Ma-36) (t)C₄H₉
$$\stackrel{C1}{N}$$
 $\stackrel{N}{N}$ $\stackrel{N}{C}$ $\stackrel{C}{C}$ $\stackrel{C$

(Ma-37)
$$C_1$$
 H_1 C_2 C_1 H_2 C_1 C_2 C_3 C_1 C_2 C_3 C_4 C_4 C_4 C_5 C_5 C_7 $C_$

(Ma-38) (i)
$$C_3H_7$$
 (CH₂)₃SO₂ (C₈H₁₇(t)

(Ma-39) (i)
$$C_3H_7$$
 N CH_3 $CHCH_2CH_2SO_2C_{16}H_{33}$

(Ma-40) (i)C₃H₇
$$\stackrel{C_1}{\longrightarrow} \stackrel{H}{\longrightarrow} \stackrel{N}{\longrightarrow} \stackrel{C}{\longrightarrow} -CH_2SO_2 - \stackrel{C}{\longrightarrow} -OC_{12}H_{25}$$
 CH₃

[0191]

【化32】

(Ma-42)

(Ma-44)
$$CH_3 \xrightarrow{C_1} H$$

$$N \xrightarrow{N} CH_2CH_2SO_2CH_2CH$$

$$C_8H_{17}$$

[0192]

【化33】

(Ma-47) (t)
$$C_4H_9$$
 CI NH NH NHCOCHOCCH C_6H_{13} O C_8H_{17}

(Ma-48) (t)C₄H₉ CI
N NH

$$H_3$$
C-C-CH₃
 H_3 C-C-CH₃
NH NHSO₂-C_BH₁₇(n)
C=O
 CH_2 -O

[0193]

ピラゾロアゾール系マゼンタカプラーである一般式(M-I)で表される化合物は、ピラゾロン型マゼンタカプラーよりも、不要なイエローやシアン成分を多く含むことがないので色純度が高く、白地の経時安定性にも良好であり、カラー画像を安定して得ることができる。

[0194]

感光材料に使用可能なイエロー色素形成カプラー(本明細書において、単に「イエローカプラー」という場合がある)としては、前記表中に記載の化合物の他

に、欧州特許EPO447969A1号明細書に記載のアシル基に3~5員の環状構造を有するアシルアセトアミド型イエローカプラー、欧州特許EPO482552A1号明細書に記載の環状構造を有するマロンジアニリド型イエローカプラー、欧州公開特許第953870A1号、同第953871A1号、同第953872A1号、同第953873A1号、同第953874A1号、同第953875A1号等に記載のピロールー2又は3ーイルもしくはインドールー2又は3ーイルカルボニル酢酸アニリド系カプラー、米国特許第5,118,599号明細書に記載されたジオキサン構造を有するアシルアセトアミド型イエローカプラーが好ましく用いられる。その中でも、アシル基が1ーアルキルシクロプロパンー1ーカルボニル基であるアシルアセトアミド型イエローカプラー、アニリドの一方がインドリン環を構成するマロンジアニリド型イエローカプラーの使用が好ましい。これらのカプラーは、単独あるいは併用することができる。

[0195]

感光材料に使用可能なカプラーは、前出表中記載の高沸点有機溶媒の存在下で(又は不存在下で)ローダブルラテックスポリマー(例えば米国特許第4,203,716号)に含浸させて、又は水不溶性かつ有機溶媒可溶性のポリマーとともに溶かして親水性コロイド水溶液に乳化分散させることが好ましい。好ましく用いることのできる水不溶性かつ有機溶媒可溶性のポリマーは、米国特許第4,857,449号明細書の第7欄~15欄及び国際公開WO88/00723号明細書の第12頁~30頁に記載の単独重合体又は共重合体が挙げられる。より好ましくはメタクリレート系あるいはアクリルアミド系ポリマー、特にアクリルアミド系ポリマーの使用が色像安定性等の上で好ましい。

[0196]

感光材料には、公知の混色防止剤を用いることができるが、その中でも以下に 挙げる特許に記載のものが好ましい。

例えば、特開平5-333501号に記載の高分子量のレドックス化合物、W 098/33760号、米国特許第4,923,787号等に記載のフェニドン やヒドラジン系化合物、特開平5-249637号、特開平10-282615 号及び独国特許第19629142A1号等に記載のホワイトカプラーを用いる ことができる。また、特に現像液のpHを上げ、現像の迅速化を行う場合には独逸特許第19618786A1号、欧州特許第839623A1号、欧州特許第842975A1号、独国特許19806846A1号及び仏国特許第2760460A1号等に記載のレドックス化合物を用いることも好ましい。

[0197]

感光材料には、紫外線吸収剤としてモル吸光係数の高いトリアジン骨核を有する化合物を用いることが好ましく、例えば、以下の特許に記載の化合物を用いることができる。これらは、感光性層又は/及び非感光性に好ましく添加される。例えば、特開昭46-3335号、同55-152776号、特開平5-197074号、同5-232630号、同5-307232号、同6-211813号、同8-53427号、同8-234364号、同8-239368号、同9-31067号、同10-115898号、同10-147577号、同10-182621号、独国特許第19739797A号、欧州特許第711804A号及び特表平8-501291号等に記載されている化合物を使用できる。

[0198]

感光材料に用いることのできる結合剤又は保護コロイドとしては、ゼラチンを用いることが有利であるが、それ以外の親水性コロイドを単独であるいはゼラチンとともに用いることができる。好ましいゼラチンとしては、鉄、銅、亜鉛、マンガン等の不純物として含有される重金属は、好ましくは5ppm以下、更に好ましくはppm以下である。また、感光材料中に含まれるカルシウム量は、好ましくはppm0のmg/mg以下、更に好ましくはppm10 mg/mg/m2以下、最も好ましくはppm10 mg/m2以下、最も好ましくはppm10 mg/m2以下、最も好ましく

[0199]

感光材料には、親水性コロイド層中に繁殖して画像を劣化させる各種の黴や細菌を防ぐために、特開昭63-271247号公報に記載のような防菌・防黴剤を添加するのが好ましい。さらに、感光材料の被膜pHは4.0~7.0が好ましく、より好ましくは4.0~6.5である。

[0200]

感光材料には、塗布安定性向上、静電気発生防止、帯電量調節等の点から界面

活性剤を添加することができる。界面活性剤としてはアニオン系界面活性剤、カチオン系界面活性剤、ベタイン系界面活性剤、ノニオン系界面活性剤があり、例えば特開平5-333492号に記載のものが挙げられる。本発明に用いる界面活性剤としてはフッ素原子含有の界面活性剤が好ましい。特に、フッ素原子含有界面活性剤を好ましく用いることができる。これらのフッ素原子含有界面活性剤は単独で用いても、従来公知の他の界面活性剤と併用してもかまわないが、好ましくは従来公知の他の界面活性剤との併用である。これらの界面活性剤の感光材料への添加量は特に限定されるものではないが、一般的には、 $1\times10^{-5}\sim1$ g/m²、好ましくは $1\times10^{-4}\sim1\times10^{-1}$ g/m²、更に好ましくは $1\times10^{-3}\sim1\times10^{-2}$ g/m²である。

[0201]

感光材料は、カラーネガフィルム、カラーポジフィルム、カラー反転フィルム、カラー反転印画紙、カラー印画紙等に用いられるが、中でもカラー印画紙として用いるのが好ましい。

感光材料に使用可能な写真用支持体としては、透過型支持体や反射型支持体を用いることができる。透過型支持体としては、セルローストリアセテートフィルムやポリエチレンテレフタレートなどの透過フィルム、更には2,6ーナフタレンジカルボン酸(NDCA)とエチレングリコール(EG)とのポリエステルやNDCAとテレフタル酸とEGとのポリエステル等に磁性層などの情報記録層を設けたものが好ましく用いられる。反射型支持体としては特に複数のポリエチレン層やポリエステル層でラミネートされ、このような耐水性樹脂層(ラミネート層)の少なくとも一層に酸化チタン等の白色顔料を含有する反射支持体が好ましい。

[0202]

更に前記の耐水性樹脂層中には蛍光増白剤を含有するのが好ましい。また、蛍光増白剤は感材の親水性コロイド層中に分散してもよい。蛍光増白剤として、好しくは、ベンゾオキサゾール系、クマリン系、ピラゾリン系が用いる事ができ、更に好ましくは、ベンゾオキサゾリルナフタレン系及びベンゾオキサゾリルスチルベン系の蛍光増白剤である。耐水性樹脂層中に含有する蛍光増白剤の具体例と

しては、例えば、4, 4'ービス(ベンゾオキサゾリル)スチルベンや4, 4'ービス(5ーメチルベンゾオキサゾリル)スチルベンおよびこれらの混合物などが挙げられる。使用量は、特に限定されないが、好ましくは $1\sim100\,\mathrm{mg/m^2}$ である。耐水性樹脂に混合する場合の混合比は、好ましくは樹脂に対して $0.05\sim3$ 質量%であり、更に好ましくは $0.001\sim0.5$ 質量%である。

[0203]

反射型支持体としては、透過型支持体、または上記のような反射型支持体上に、白色顔料を含有する親水性コロイド層を塗設したものでもよい。また、反射型支持体は、鏡面反射性または第2種拡散反射性の金属表面をもつ支持体であってもよい。

[0204]

反射支持体としてさらに好ましくは、ハロゲン化銀乳剤層を設ける側の紙基体上に微小空孔を有するポリオレフィン層を有しているものが挙げられる。ポリオレフィン層は多層から成っていてもよく、その場合、好ましくはハロゲン化銀乳剤層側のゼラチン層に隣接するポリオレフィン層は微小空孔を有さず(例えばポリプロピレン、ポリエチレン)、紙基体上に近い側に微小空孔を有するポリオレフィン(例えばポリプロピレン、ポリエチレン)から成るものがより好ましい。紙基体及び写真構成層の間に位置するこれら多層もしくは一層のポリオレフィン層の密度は $0.40\sim1.0$ g/mlであることが好ましく、 $0.50\sim0.7$ g/mlがより好ましい。また、紙基体及び写真構成層の間に位置するこれら多層もしくは一層のポリオレフィン層の厚さは $1.0\sim1.0$ 0 μ mが好ましく、 $1.5\sim7.0$ μ mがさらに好ましい。また、ポリオレフィン層と紙基体の厚さの比は $0.5\sim0.2$ が好ましく、 $0.1\sim0.15$ がさらに好ましい。

[0205]

また、上記紙基体の写真構成層とは逆側(裏面)にポリオレフィン層を設けることも、反射支持体の剛性を高める点から好ましく、この場合、裏面のポリオレフィン層は表面が艶消しされたポリエチレン又はポリプロピレンが好ましく、ポリプロピレンがより好ましい。裏面のポリオレフィン層は $5\sim50~\mu$ mが好ましく、 $10\sim30~\mu$ mがより好ましく、さらに密度が $0.7\sim1.1~g/m$ l であ

ることが好ましい。本発明の反射支持体において、紙基体上に設けるポリオレフィン層に関する好ましい態様については、特開平10-33327号、同10-333278号、同11-52513号、同11-65024号、EP0880065号、及びEP0880066号に記載されている例が挙げられる。

[0206]

[実施例1]

1. 感光材料試料の作製

(青感層乳剤Aの調製)

5.7質量%の脱イオンゼラチンを含む脱イオン蒸留水1.06リットルにNaClの10%溶液を46.3を加え、さらに H_2 SO $_4$ (1N)を46.4%を添加し、さらに(X)で示される化合物を0.012g添加した後に60℃にを液温度を調整したところで、高速攪拌を行いながら、直ちに硝酸銀0.1モルとNaCl0.1モルを10分間かけて反応容器中に添加した。引き続き、1.5モルの硝酸銀とNaCl溶液を60分間かけて初期添加速度に対し最終添加速度が、4倍になるように流量加速法で添加した。次に、0.2モル%の硝酸銀とNaCl溶液を一定添加速度で、6分間かけて添加した。このとき、NaCl溶液には、 K_3 IrCl $_5$ (H_2 O)を全銀量に対して 5×10^{-7} モルになる量添加して、アコ化イリジウムを粒子中にドープした。

[0207]

さらに0.2 モルの硝酸銀と0.18 モルのNaC1 並びに0.02 モルのK B r 溶液を6 分間かけて添加した。このときハロゲン水溶液中に、全銀量に対して 0.5×10^{-5} モルに相当する $K_4Ru(CN)_6$ と $K_4Fe(CN)_6$ を各々溶解してハロゲン化銀粒子に添加した。

[0208]

また、この最終段の粒子成長中に、全銀量に対し、0.001モルに相当する KI水溶液を反応容器中に1分間かけて添加した。添加開始の位置は、全粒子形 成の93%が終了した時点から開始した。

[0209]

その後40℃にて化合物(Y)の沈降剤を加え、pHを3.5付近に調整して

脱塩、水洗を行った。

[0210]

【化34】

化合物Y

$$-\left(CH-CH-CH-CH_{2}-CH_{3}\right)_{m}$$
 CH3 n m l b 整数

[0211]

脱塩水洗後の乳剤に、脱イオンゼラチンとNaCl水溶液、並びにNaoH水溶液を加え、50℃に昇温してpAg7.6、pH5.6に調整した。

このようにして、塩化銀 9 8.9 モル%、臭化銀 1 モル%、沃化銀 0.1 モル%のハロゲン組成からなる、平均辺長 0.70 μ m、辺長の変動係数 8 %のハロゲン化銀立方体粒子を含むゼラチン得た。

[0212]

上記乳剤粒子を60℃に維持して、分光増感色素-1および2をそれぞれ2. 5×10^{-4} モル/Ag モルと2. 0×10^{-4} モル/Ag モル添加した。さらに、チオスルフォン酸化合物-1を 1×10^{-5} モル/Ag モル添加し、平均粒子径0. 05μ mの臭化銀90モル%塩化銀10モル%で六塩化イリジウムをドープした微粒子乳剤を添加して、10分間熟成した。さらに平均粒子径0. 05μ mの臭化銀40モル%塩化銀60モル%の微粒子を添加し10分間熟成した。微粒子は溶解し、これによりホストの立方体粒子の臭化銀含有率は、1. 3モルに増加した。また六塩化イリジウムは、 1×10^{-7} モル/Ag モルドープされた。

[0213]

引き続き、チオ硫酸ナトリウム1×10-5モル/Agモルと金増感剤-1を2

 $\times 10^{-5}$ モルを添加した。そして直ちに、60 ℃に昇温し、引き続き40 分間熟成し、そののち50 ℃に降温した。降温後直ちに、メルカプト化合物-1, 2 をそれぞれ 6×10^{-4} モル/Ag モルになるように添加した。こののち10 分間の熟成後、KBr 水溶液を銀に対して、0.008 モルになるように添加し、10 分間の熟成後、降温して収納した。

この様にして、高感側乳剤A-1を作製した。

[0214]

上記乳剤調製方法と粒子形成中の温度以外は、まったく同様にして、平均辺長 0.55μm、辺長の変動係数9%の立方体粒子を形成した。粒子形成中の温度 は、55℃であった。

分光増感ならびに化学増感は、比表面積を合わせる補正(辺長比0.7/0.55=1.27倍)を行なった量で実施し、低感度側乳剤A-2を調製した。

[0215]

【化35】

分光增感色素-1

$$CI$$
 CI
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{3}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{3}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{3}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{3}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{3}

分光增感色素-2

Br
$$CH = S$$
 $CH = S$ Br $(CH_2)_4$ $(CH_2)_4$ SO_3 $SO_3H \cdot N(C_2H_5)_3$

チオスルフォン酸化合物-1

メルカプト化合物-1

メルカプト化合物ー2

金增感剤-1

[0216]

(青感層乳剤Bの調製)

乳剤A-1の乳剤調製条件の中で、粒子形成時の温度を6.8 \mathbb{C} にする事で、粒子サイズを平均辺長 0.85μ mにした。辺長の変動係数は、1.2% である。また粒子形成最終段のヨウドイオン導入を止め \mathbb{C} L イオンに置き換えた。従って粒子形成時終了時のハロゲン組成は、塩化銀9.9 モル%臭化銀1 モル%である。

分光増感色素―1および分光増感色素―2の添加量は、乳剤A-1調製時の1 . 25倍にした。チオスルフォン酸化合物―1は等量使用した。

[0217]

化学増感は、以下の様に変更した。

平均粒子径 0.05μ mの臭化銀 9.0π mの臭化銀 1.0π mの臭化銀 1.0π mの臭化銀 1.0π mの臭化銀子乳剤を添加して、 1.0π mの臭化銀子を添加し 1.0π mの臭化銀子を添加し 1.0π mの臭化銀子を添加し 1.0π mの臭化銀子を添加し 1.0π mの臭化銀子は溶解し、これによりホストの立方体粒子の臭化銀含有率は、 1.0π mの臭化増加した。また六塩化イリジウムは、 1.0π mの臭化銀合有率は、 1.0π mの立方体 1.0π mの臭化銀合有率は、 1.0π mの臭化銀合和率の。 1.0π mの必要なの。 1.0π mの。 1.0π mの。

[0218]

引き続き、チオ硫酸ナトリウム 1×10^{-5} モル/A g モルを添加した。そして直ちに、55 $\mathbb C$ に昇温し、引き続き 70 分間熟成し、そののち50 $\mathbb C$ に降温した。金増感剤は、添加しなかった。降温後直ちに、メルカプト化合物-1, 2 をそれぞれ 4×10^{-4} モル/ A g モルになるように添加した。こののち10 分間の熟成後、KB r 水溶液を銀に対して、0.010 モルになるように添加し、10 分間の熟成後、降温して収納した。

この様にして高感側乳剤B―1を作製した。

[0219]

乳剤B-1と同様にして、ただし粒子形成時の温度を下げることで、平均辺長 0.68μm辺長の変動係数12%の粒子を形成した。

分光増感、化学増感剤は、表面積の比率を考慮して乳剤B-1に対し、1.2 5倍とし、低感側乳剤B-2を作製した。

[0220]

(緑感層乳剤Cの調製)

乳剤A-1と粒子形成時の温度を下げ並びに増感色素の種類を下記のごとく変える以外は、乳剤A-1、2の調製条件と同様にして高感側乳剤C-1、低感側乳剤C-2を作製した。

[0221]

【化36】

(增感色素 D)

$$\begin{array}{c|c} C_2H_5 & O \\ \hline \\ CH=C-CH=\\ \hline \\ (CH_2)_2 & (CH_2)_2 \\ SO_3 & SO_3H \cdot N \end{array}$$

(增感色素 E)

$$CH = O$$
 $CH = O$
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{2}
 CH_{3}
 CH_{2}
 CH_{3}
 C

[0222]

粒子サイズは高感側が、平均辺長 0. 40μ m、低感側が、平均辺長 0. 30μ mである。その変動係数は、いずれも 8%であった。

増感色素Dをハロゲン化銀1モル当り、大サイズ乳剤に対しては3. 0×10^{-4} モル、小サイズ乳剤に対しては3. 6×10^{-4} モル、また、増感色素Eをハロゲン化銀1モル当り、大サイズ乳剤に対しては4. 0×10^{-5} モル、小サイズ乳剤に対しては7. 0×10^{-5} モル添加した。

[0223]

(緑感層乳剤Dの調製)

乳剤B-1と粒子形成時の温度を下げ並びに増感色素の種類を下記のごとく変える以外は、乳剤B-1、2の調製条件と同様にして高感側乳剤D-1、低感側乳剤D-2を作製した。

粒子サイズは高感側が、平均辺長0.50μm、低感側が、平均辺長0.40μm、辺長の変動係数は、いずれも10%である。

増感色素 Dをハロゲン化銀 1 モル当り、大サイズ乳剤に対しては 4. 0×10^{-4} モル、小サイズ乳剤に対しては 4. 5×10^{-4} モル、また、増感色素 Eをハロゲン化銀 1 モル当り、大サイズ乳剤に対しては 5. 0×10^{-5} モル、小サイズ乳剤に対しては 8. 8×10^{-5} モル添加した。

[0224]

(赤感層乳剤Eの調製)

乳剤A-1と粒子形成時の温度を下げ並びに増感色素の種類を下記のごとく変える以外は、乳剤A-1、2の調製条件と同様にして高感側乳剤E-1、低感側乳剤E-2を作製した。

[0225]

【化37】

[0226]

粒子サイズは高感側が、平均辺長0.38 μ m、低感側が、平均辺長0.32 μ mであり、辺長の変動係数は、各々9%と10%であった。

増感色素GおよびHをそれぞれ、ハロゲン化銀1モル当り、大サイズ乳剤に対

しては8. 0×10^{-5} モル、小サイズ乳剤に対しては 10.7×10^{-5} モル添加した。

[0227]

さらに、以下の化合物 I を赤感性乳剤層にハロゲン化銀 1 モル当たり 3. 0×10^{-3} モル添加した。

[0228]

【化38】

(化合物 1)

[0229]

(赤感層乳剤Fの調製)

乳剤B-1と粒子形成時の温度を下げ並びに増感色素の種類を下記のごとく変える以外は、乳剤B-1、2の調製条件と同様にして高感側乳剤F-1、低感側乳剤F-2を作製した。

[0230]

粒子サイズは高感側が、平均辺長 0.57 μ m、低感側が、平均辺長 0.43 μ mでり、辺長の変動係数は、各々 9% と 10% である。

[0231]

増感色素 G および H を それぞれ、ハロゲン化銀 1 モル当り、大サイズ乳剤に対しては 1 . 0×1 0^{-4} モル、小サイズ乳剤に対しては 1 . 3 4×1 0^{-4} モル添加

した。

[0232]

さらに、化合物 I を赤感性乳剤層にハロゲン化銀 1 モル当たり 3 . 0×10^{-3} モル添加した。

[0233]

-第一層塗布液調製-

イエローカプラー (ExY) 57g、色像安定剤 (Cpd-1) 7g、色像安定剤 (Cpd-2) 4g、色像安定剤 (Cpd-3) 7g、色像安定剤 (Cpd-8) 2gを溶媒 (Solv-1) 21g及び酢酸エチル80mlに溶解し、この液を4gのドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウムを含む23.5質量%ゼラチン水溶液220g中に高速攪拌乳化機 (ディゾルバー) で乳化分散し、水を加えて900gの乳化分散物Aを調製した。

一方、前記乳化分散物Aと前記乳剤A-1、A-2を混合溶解し、後記組成となるように第一層塗布液を調製した。乳剤塗布量は、銀量換算塗布量を示す。

[0234]

- 第二層~第七層塗布液調製-

[0235]

【化39】

(H-1) 硬膜剤

(H-2) 硬膜剤

(H-3) 硬膜剤

[0236]

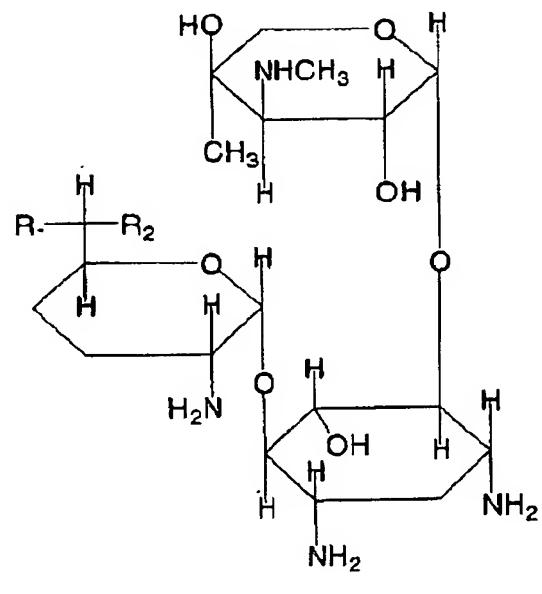
【化40】

(Ab-1) 防腐剤

(Ab-2)防腐剤

(Ab-3) 防腐剤

(Ab-4)防腐剤



R ₁	R ₂
—CH₃	-NHCH ₃
—CH3	$-NH_2$
Н	$-NH_2$
—-H	-NHCH ₃
	—CH₃ —CH₃

a, b, c, dの1:1:1:1混合物(モル比)

[0237]

また、1-(3-メチルウレイドフェニル)-5-メルカプトテトラゾールを、第二層、第四層、第六層および第七層に、それぞれ $0.2\,\mathrm{mg/m^2}$ 、 $0.2\,\mathrm{mg/m^2}$ 、 $0.6\,\mathrm{mg/m^2}$ 、 $0.1\,\mathrm{mg/m^2}$ となるように添加した。

また、青感性乳剤層および緑感性乳剤層に対し、4-ヒドロキシー6-メチル-1,3,3a,7-テトラザインデンを、それぞれハロゲン化銀1モル当たり

、 1×10^{-4} モル、 2×10^{-4} モル添加した。

また、赤感性乳剤層にメタクリル酸とアクリル酸ブチルの共重合体ラテックス (質量1:1、平均分子量20000~40000)を0.05g/m²を 添加した。

また、第二層、第四層および第六層にカテコールー3,5ージスルホン酸二ナトリウムをそれぞれ6 m g / m 2 、6 m g / m 2 、1 8 m g / m 2 となるように添加した。

また、イラジエーション防止のために、以下の染料(カッコ内は塗布量を表す)を添加した。

[0238]

【化41】

C

NaOOC N=N—
$$SO_3Na$$

NaOOC N=N— SO_3Na

(2 m g / m²)

$$C_2H_5OOC$$
 $CH-CH=CH-CH=CH$ $COOC_2H_5$ OOC_3K OOC_3

CH₃NHCO CH-CH=C-CH=CH CONHCH₃

N O
HO N
SO₃K
$$KO_3S$$
 KO_3S
 KO_3S
 KO_3S
 KO_3S
 KO_3S
 KO_3S
 KO_3S
 KO_3S
 KO_3S
 KO_3S

[0239]

―試料101の作製ー

(層構成)

以下に、各層の構成を示す。数字は塗布量(g/m²)を表す。ハロゲン化銀 乳剤は、銀換算塗布量を表す。

支持体

ポリエチレン樹脂ラミネート紙

[第一層側のポリエチレン樹脂に白色顔料(TiO_2 ;含有率16質量%、ZnO;含有率4質量%)と蛍光増白剤(4,4′ービス(5ーメチルベンゾオキサゾリル)スチルベン。含有率0.03質量%)、青味染料(群青、含有率0.33質量%)を含む。ポリエチレン樹脂の量は29.2g/ m^2]

[0240]

第一層 (青感性乳剤層)

塩化銀乳剤A(金硫黄増感された立方体、大サイズ乳剤A-1と小サイズ乳剤A-2との3:7混合物(銀モル比)。)乳化物平均粒子サイズ 0.15μm。

	0.20
ゼラチン	1. 3 1
イエローカプラー (Y-1)	0.42
色像安定剤 (ST-23)	0.48
クエン酸トリブチル	0.48
色像安定剤 (ST-24)	0.12
色像安定剤 (ST-16)	0.01
ピペリジノヘキソースレダクトン	0.002
界面活性剤(SF-1)	0.02
塩化カリウム	0.02
色素-1	0.01
[0241]	
第二層(混色防止層)	
ゼラチン	0.75
混色防止剤 (ST-4)	0.10
溶媒(リン酸ジウンデシル)	0.11
界面活性剤(SF-1)	0.008

[0242]

第三層 (緑感性乳剤層)

0

塩臭化銀乳剤C(金硫黄増感された立方体、大サイズ乳剤C-1と小サイズ乳剤C-2との1:3混合物(銀モル比)。)乳化物平均粒子サイズ0.25μm

	0.	1 0
ゼラチン	1.	1 9
マゼンタカプラー(M a - 4 8)	0.	2 1
オレイルアルコール	0.	2 2
溶媒(リン酸ジウンデシル)	0.	1 1
色像安定剤 (ST-21)	0.	0 4
色像安定剤 (ST-22)	0.	2 8
色素-2	0.	0 0 7
界面活性剤(SF-1)	0.	0 2 3
塩化カリウム	0.	0 2
ナトリウムフェニルメルカプトテトラゾール	0.	0 0 0 7
[0243]		
第四層(混色防止層)		
ゼラチン	0.	7 5
混色防止剤 (ST-4)	0.	1 1
溶媒(リン酸ジウンデシル)	0.	2 0
アクリルアミド/t-ブチルアクリルアミド		
スルホネート共重合体	0.	0 5
ビスービニルスルホニルメタン	0.	1 4
カテコールジスルホネート	0.	0 3

[0244]

第五層 (赤感性乳剤層)

塩臭化銀乳剤E (金硫黄増感された立方体、大サイズ乳剤E-1と小サイズ乳剤E-2との5:5混合物 (銀モル比)。) 乳化物平均粒子サイズ 0. 19μm

	0.	1 9
ゼラチン	1.	3 6
シアンカプラー(IC-23)	0.	2 3
シアンカプラー(IC-24)	0.	0 2
紫外線吸収剤(UV-2)	0.	3 6
セバシン酸ジブチル	0.	4 4
溶媒(トリス(2-エチルヘキシル)ホスフェート)	0.	1 5
色素-3.	0.	0 2
ナトリウムフェニルメルカプトテトラゾール	0.	0 0 0 5
界面活性剤 (SF-1)	0.	0 5
[0245]		
第六層(紫外線吸収層)		
ゼラチン	0.	8 2
紫外線吸収剤 (UV-1)	0.	0 3 5
紫外線吸収剤(UV-2)	0.	2 0
溶媒(トリス(2-エチルヘキシル)ホスフェート)	0.	0 8
界面活性剤(SF-1)	0.	0 1
[0246]		
第七層(保護層)		
ゼラチン	0.	6 4
Ludox AM(商標) (コロイダルシリカ)	0.	1 6
ポリジメチルシロキサン [DC200(商標)]	0.	0 2
界面活性剤(SF-2)	0.	0 0 3
界面活性剤 (SF-13)	0.	0 0 3
界面活性剤 Tergitol 15-S-5 (商標)	0.	0 0 2
界面活性剤 (SF-1)	0.	0 0 8
界面活性剤 Aerosol OT (商標)	0.	0 0 3
[0247]		

以上のようにして試料101を作製した。

[0248]

―試料001の作製ー

試料101に対して第三層と第五層の構成を以下のように変更して試料001 を作製した。

第三層 (緑感性乳剤層)

塩臭化銀乳剤C(金硫黄増感された立方体、大サイズ乳剤C-1と小サイズ乳剤C-2との1:3混合物(銀モル比)。)乳化物平均粒子サイズ0.25μm

	0.13
ゼラチン	1. 10
マゼンタカプラー(Ma-7)	0.27
溶媒(リン酸ジブチル)	0.08
溶媒(リン酸ジウンデシル)	0.03
色像安定剤 (ST-8)	0.02
色像安定剤 (ST-21)	0.17
色像安定剤 (ST-22)	0.53
色素-2	0.007
界面活性剤(SF-1)	0.023
塩化カリウム	0.02
ナトリウムフェニルメルカプトテトラゾール	0.0007

[0249]

第五層 (赤感性乳剤層)

塩臭化銀乳剤E(金硫黄増感された立方体、大サイズ乳剤E-1と小サイズ乳剤E-2との5:5混合物(銀モル比)。)乳化物平均粒子サイズ0.19μm

	0.	1 8
ゼラチン	1.	2 0
シアンカプラー(C-1)	0.	3 7

紫外線吸収剤(UV-2)	0.24
溶媒(リン酸ジブチル)	0.36
溶媒(酢酸2(2ーブトキシエトキシ)エチル)	0.03
色素-3	0.02
ナトリウムフェニルメルカプトテトラゾール	0.0005
界面活性剤(SF-1)	0.05

[0250]

―試料102の作製-

試料101に対して第三層と第五層の構成を以下のように変更して試料102 を作製した。

第三層 (緑感性乳剤層)

塩臭化銀乳剤C(金硫黄増感された立方体、大サイズ乳剤C-1と小サイズ乳剤C-2との1:3混合物(銀モル比)。)乳化物平均粒子サイズ 0.25μ m

	0.08
ゼラチン	1. 25
マゼンタカプラー(Ma-48)	0.21
オレイルアルコール	0.33
色像安定剤 (ST-21)	0.04
色像安定剤 (ST-22)	0.28
色素-2	0.007
界面活性剤(SF-1)	0.035
塩化カリウム	0.02
ナトリウムフェニルメルカプトテトラゾール	0.0007

[0251]

第五層 (赤感性乳剤層)

塩臭化銀乳剤E(金硫黄増感された立方体、大サイズ乳剤E-1と小サイズ乳剤E-2との5:5混合物(銀モル比)。)乳化物平均粒子サイズ 0. 19μm

	0.14
ゼラチン	1. 36
シアンカプラー(IC-23)	0.30
紫外線吸収剤 (UV-2)	0.36
セバシン酸ジブチル	0.44
溶媒(トリス(2-エチルヘキシル)ホスフェート)	0.15
色素-3	0.02
ナトリウムフェニルメルカプトテトラゾール	0.0005
界面活性剤 (SF-1)	0.05

[0252]

--試料103の作製-

試料102に対して第三層の構成を以下のように変更して試料103を作製した。

第三層 (緑感性乳剤層)

塩臭化銀乳剤C(金硫黄増感された立方体、大サイズ乳剤C-1と小サイズ乳剤C-2との1:3混合物(銀モル比)。)乳化物平均粒子サイズ0.25μm

	0.08
ゼラチン	1. 25
マゼンタカプラー(ExM)	0.15
オレイルアルコール	0.55
色像安定剤 (ST-21)	0.04
色像安定剤 (ST-22)	0.28
色素-2	0.007
界面活性剤(SF-1)	0.040
塩化カリウム	0.02
ナトリウムフェニルメルカプトテトラゾール	0.0007
_	

以下、上記各試料で用いた化合物を示す。

[0253]

[0254]

【化42】

[0255]

【化43】

(E×M) マゼンタカプラー

50:50混合物(モル比)

[0256]

【化44】

$$OH$$
 $ST-4$
 SO_3K
 OH
 $ST-8$
 SO_3K
 OH
 $C_{16}H_{33}$ - OH
 $ST-16$
 $ST-21$

[0257]

【化45】

[0258]

【化46】

NaSO₃
O
$$CH_2$$
O
 CF_2
F
 CF_2
 CF_2
F
 CF_2
 CF_2

SF-13

[0259]

【化47】

[0260]

感光材料試料001、101、102、103のそれぞれについて、第3層のマゼンタカプラーと第5層のシアンカプラーを等モルになるように表2に示したカプラーに置換し、更に総塗設銀量も表2に示されるように変更した試料001 -1、101-1-6、102-1, 102-2、103-1-3 を作成した。銀総塗設量の変更は、001、101、102、103 の各層に塗設された銀量の比率で均等に変更した。

各試料を用いて次ぎの現像処理試験を行なった。

[0261]

一発色現像処理A一

各試料は、塗布後25%-55%RH 10日で保存した後に、上記感光材料試料を、富士写真フイルム(株)製ミニラボプリンタープロセッサーフロンティア330を用いてs-ト状にカットした後に、下記処理工程、処理組成にて、カラー現像タンク液量の3倍量を補充するまで連続処理を行った。この処理を処理Aと呼ぶ。なお、フロンティア330の搬送速度を27.9mm/秒に増大し、カラー現像及び漂白定着処理槽の処理ラックを改造した。更に、リンス処理槽及び処理ラックを、特開2002-55422号に記載のブレード搬送方式に改造し、液循環方向を下方向に変更し(例えば特願2001-147814号に記載の形態)、タンク底部にプリーツ状循環フィルターを装着した。

[0262]

<現像処理条件─A>

処理工程	温度	時間	補充量
カラー現像	45.0℃	25秒	$4.5 \mathrm{m}\mathrm{l}\mathrm{/m}^2$
漂白定着	40.0℃	25秒	A剤 17.5ml/m ²
			B剤 17.5ml/m ²
リンス(1)	40.0℃	7秒	_
リンス (2)	40.0℃	4 秒	_
リンス(3)	40.0℃	4 秒	_
リンス(4)	40.0℃	7秒	$1.7.5 \mathrm{m}\mathrm{l}\mathrm{/m}^2$
乾燥	8 0°C	20秒	
_	_		

[0263]

<カラー現像液>

	タンク液	補充液
陽イオン交換水	8 0 0 m l	8 0 0 m l
ジメチルポリシロキサン系界面活性剤	0.05g	0.05g
(シリコーンKF351A/信越化学工業(株)製)	
水酸化カリウム	4.0 g	9.0g
水酸化ナトリウム	2.0 g	6.0g

エチレンジアミン四酢酸		4.0 g	4. 0 g
タイロン		0.5 g	0.5 g
塩化カリウム		19.0g	
臭化ナトリウム		0.036g	
P-1 (下記化合物)		1. 5 g	2. 9 g
S-1 (下記化合物)		3.5 g	9.0g
p ートルエンスルホン酸ナトリウム		15.0g	15.0g
亜硫酸ナトリウム		0.2g	0.2g
m-カルボキシスルフィン酸		2.0g	3.6 g
ジナトリウムーN、Nービス(スルオ	・ナート	5.0g	10.8g
エチル)ヒドロキシルアミン			
N-エチルー $N-$ (eta ーメタンスルオ	シアミド	6.7 g	17.3g
エチル) -3-メチル-4-アミノ	アニリン		
・3/2硫酸塩・1水塩			
炭酸カリウム		26.3g	26.3g
水を加えて	1	0 0 0 m l 1	0 0 0 m l
p H (25℃/水酸化カリウム、硫酸	定にて調整)	10.12	10.26
[0264]			
<漂白定着液>	タンク液	補充液A	補充液B
水	6 5 0 m l	3 0 0 m l 3	0 0 m l
チオ硫酸アンモニウム(750g/l)	97.0 m	1 - 37	76.0ml
重亜硫酸アンモニウム液(65%) 1	3. 0 g	_ 1	85.5ml
亜硫酸アンモニウム 2	1. 0 g	_	
エチレンジアミン四酢酸 (III)	37.0g	184.0g	_
アンモニウム			
エチレンジアミン四酢酸	1. 6 g	0.4g	10.0g
mーカルボキシスルフィン酸	3. 0 g	14.0g	
硝酸	5. 2 g	25.0g	
コハク酸	6.7 g	33.0g	_

イミダゾール

1. 3 g

アンモニア水 (27%)

3. 4 g

36.0g

水を加えて

1 0 0 0 m l 1000ml 1000ml

p H (2 5 ℃ / アンモニア、硝酸調整)

5.9

2. 5

5. 75

[0265]

<リンス> タンク液と補充液共通

塩素化イソシアヌール酸ナトリウム 0.02g

脱イオン水(導電率 5 μ s / c m以下) 1000 m l

[0266]

【化48】

S-1

[0267]

発色現像処理A同様に下記発色処理Bを行い処理間での比較を行った。

- 発色現像処理 B -

発色現像処理Aと同じく、塗布後25℃−55%RHで10日で保存した各感 光材料試料は、富士写真フイルム(株)製ミニラボプリンタープロセッサーフロ ンティア330を用いて、下記処理工程、処理組成にて、カラー現像タンク液量 の3倍量を補充するまで連続処理を行った。ただし、発色現像処理Bでは、改造 してないプリンタープロセッサーを使用した。

[0268]

処理工程	温度	時間	補充量
発色現像	38.5℃	45秒	4 5 m L
漂白定着	38.0℃	4 5 秒	3 5 m L
リンス 1	38.0℃	20秒	_
リンス 2	38.0℃	20秒	
リンス3	38.0℃	20秒	_
リンス 4	38.0℃	20秒	1 2 1 m L
乾燥	80℃		

(注)

* 感光材料 1 m²あたりの補充量

**富士写真フィルム(株)製リンスクリーニングシステムRC50Dををリンス3に装着し、リンス3からリンス液を取り出してポンプにより逆浸透モジュール (RC50D)へ送る。同槽で送られた透過水はリンス4に供給し、濃縮液はリンス3に戻す。逆浸透モジュールへの透過水量は50~300mL/分を維持するようにポンプ圧を調整し、1日10時間温調循環させた。リンスは1から4への4タンク向流方式とした。

[0269]

各処理液の組成は以下の通りである。

[発色現像液]	[タンク液」	[補充液」
水	8 0 0 m L	8 0 0 m L
蛍光増白剤(FL-1)	2.2 g	5. 1 g
蛍光増白剤(FL-2)	0.35g	1. 75 g
トリイソプロパノールアミン	8.8g	8.8g
ポリエチレングリコール平均分子量	300 10.0g	10.0g
エチレンジアミン4酢酸	4. 0 g	4.0 g
亜硫酸ナトリウム	0.10g	0.20g
塩化カリウム	10.0g	_

4. 5ージヒドロキシベンゼンー 1. 3 - ジスルホン酸ナトリウム 0. 5 0 g 0. 5 0 g ジナトリウムーN, N-ビス (スルホナート エチル) ヒドロキシルアミン 8.5g 14.0g 4-アミノー3-メチル-N-エチル-N-(β-メタンスルホンアミドエチル) アニリン ・3/2硫酸塩・モノハイドレード 4.8g 14.0g 26.3g 26.3g 炭酸カリウム 1000mL 1000m 水を加えて全量 L p H (25℃、硫酸とKOHで調整) 10.15 [0270][タンク液] [補充液] [漂白定着液] 800mL 800mL 水 チオ硫酸アンモニウム (750g/mL) 107mL 214mL m-nルボキシベンゼンスルフィン酸 8.3 g 16.5 g エチレンジアミン4酢酸鉄 (III) アンモニウム47.0g 94.0g 1. 4 g 2.8 g エチレンジアミン4酢酸 16.5g 33.0g 硝酸 (67%) 14.6 g 29.2 g イミダゾール 16.0g 32.0g 亜硫酸アンモニウム 23.1g 46.2g メタ重亜硫酸カリウム 1000mL 1000mL 水を加えて全量 p H (25℃、硝酸とアンモニア水で調整) 6.5 6.5 [0271] [タンク液] [補充液] [リンス液] 塩素化イソシアヌール酸ナトリウム 0.02g 0.02g 脱イオン水 (電導度 5 μ s / c m以下) 1000 m L 1000 m L

6. 5

p H (2 5 ℃)

6. 5

[0272]

【化49】

FL-1

FL-2

[0273]

<濃度むらの評価>

作製された2 L サイズのサンプルに、搬送方向と直角方向に入るスジ状濃度ムラの入るサンプル数を目視で確認し、スジのはいる確率 Saを、(スジの入った試料数(枚))/(300(枚))×100(%)で算出した。

[0274]

<暗所保存加速経時条件での発色色素残存率の評価>

更に、各々の試料は、塗布後25℃で50%RHの環境条件で10日間保存した後、アドビ社フォトショップを用いて、X-rite R濃度2.0になるよ

うにシアン発色ベタ試料を作成し、80℃30%環境下で60日保管し、再度濃度測定して発色色素残存率C(dry)(%)を調べた。

<光照射時の発色色素残存率の評価>

更に、上記暗所保存加速経時条件での発色色素残存率の評価の項と同様に資料を作成し、アトラスエレクトリックデバイス社製 X e 照射機 (ウエザーオーメータ C i 5 0 0 0 型)を用いて100 k l u x 3 0 日照射した際の発色色素残存率 C(lig)(%)もC(dry)同様に求めた。結果を表2に示す。

[0275]

【表2】

(表2)		角の晒しボング	名	举台現像	Sa	C(dry)	C(lig)	無が
変更の基に	第5層シアンカノレー	光くにく思り形	以来以上		I		() ()	
(14) 京が中で アンコ		カプラー	(g/m^2)	処理	(%)	(%)	(%)	
द्धार्यम्। इ.स.	•	7-5/1	0.51	4	23	89	64	兄 数 室
l	- 1 2			α	0	75	7.1	"
001		0 5	040) 4	13	95	82	本発明
101	IC-23, IC-24	04 60	0.45	∶ ∢	් ග	96	98	11
<i>'</i>	=		0.40	∶	. ന	95	98	"
11	*		2.5	∶	0	97	82	"
"		Ma 14 /	: *	ζ Φ	0	97	86	11
11	1C-22	Via Co	(V	ে ব	0	97	87	=
1	1C-6		2 0	∶ ∢	ယ္	96	87	"
i	IC-23	Na 1	7 .	∶ ⊲	· -	97	86	11
102	"	4	: >	< ∢	0	95	85	"
2				< ◊	· 67	96	98	"
1	IC-23		24.0	(<) C	96	87	11
103	=		0 5	(4) C	92	88	"
"	IC-22	1	:	(<) C	47	87	"
"	10-6	Ma-47	11	<				

[0276]

表2から、比較試料001及び001-1は、迅速生産性を向上させた発色現像処理Aを行なうと、スジ状のムラが頻発することが判る。それに対して第5層に一般式(IA)で表されるジアシルアミノ型フェノールカプラーに置き換えることでSa値が低下し、スジムラが大幅に良化したことが判る。更に塗設銀量の低減や特に一般式(M-II)で示されるマゼンタカプラーを用いることでその良化の程度が増すことが判る。更に、上記ジアシルアミノ型フェノールカプラーを用いることによって、シート搬送で迅速高生産処理行ったために悪化した暗保存性や光堅牢性も良化することも判る。

[0277]

[実施例2]

実施例1記載の各感光材料試料001~103-3のすべてについて、下記発色現像処理Cを行った。

一発色現像処理C一

(現像処理-C)

富士写真フイルム社製ミニラボプリンタープロセッサー フロンティア350を用いて、下記処理工程、処理組成にて、カラー現像槽液量の3倍量を補充するまで連続処理を行った。この処理を処理Cと呼ぶ。なお、フロンティア350の搬送速度を39.3mm/秒に増大し、カラー現像及び漂白定着処理槽の処理ラックを改造した。更に、リンス処理槽及び処理ラックを、特開2002-55422号に記載のブレード搬送方式に改造し、液循環方向を下方向に変更し(例えば特願2001-147814号に記載の形態)、タンク底部にプリーツ状循環フィルターを装着した。

[0278]

<現像処理C>

処理工程	温度	時間	補充量
カラー現像	45.0℃	16秒	$4.5 \mathrm{m}\mathrm{l}\mathrm{/m}^2$
漂白定着	40.0℃	16秒	A剤 17.5ml/m ²
			B剤 17.5ml/m ²

リンス(1)	40.0℃	5秒	
リンス(2)	40.0℃	3秒	
リンス(3)	40.0℃	3秒	_
リンス(4)	40.0℃	5秒	$1.7.5 \mathrm{m}\mathrm{l}\mathrm{/m}^2$
乾燥	8 0°C	16秒	

処理組成は、実施例1の処理Aに同じである。

[0279]

[0280]

 $\Delta Dc = Dc (3m) - Dc (Fr)$

[0281]

更に、アドビ社製フォトショップ 8 ビット×3 を用いて 5 c m四方の色パッチを作成し、その色の鮮やかさを官能評価して、良い方から 5 段階でランク付けした(最良を 5 とする)。各色パッチには、シアン純色((R, G, B)= (0,255,255)0)、緑純色((R, G, B)= (0,255,0)0)、青純色((R, G, B)= (0,0,255)0))、赤純色((R, G, B)= (255,0,0)0)を用いた(数値は上記フォトショップの入力色度値)。結果を表 3 に示す。

[0282]

【表3】

試料No.	変更の基に	第5層シアンカプラー	第3層マゼンタ	銀塗設量 (a/m³)	発色現像処理	V Dc	的第一种	産
	なる試料No.		777	0.51	C	90.0	က	比較例
100	1	0-1	Ma-/	5.5) (V	c	"
		ž	11	"	മ	0.0	7	
001-1	100		0 7	0.49	O	0.05	4	本統定
101-1	101	IC-23, IC-24	VI& 140	0.45	C	0.02	ည	"
101-2	"	=	=	0 C) C	0.01	ഗ	"
7	"	"	Ma-1	U.4Z) (, LE	7
21 - 2		•	Ma-47	11	ပ	0.0	ဂ	•
101-4	"			**	O	0.0	က	11
101-5	"	IC-22	Nia - Co) C	0.01	വ	11
\(\frac{1}{2}\)	*	9-01	Ma-21	04.0) (~	*
	:	00 01	Ma-48	0.42	ပ	0.02	t	
102	i	10-123		**	O	0.01	വ	=
102-1	102	=			C	0.01	Ŋ	**
102-2	"	71	1	: 1) C	0.01	4	11
	1	IC-23	Ma-48	0.42) (Ľ	"
201			Ma-25	0.40	ပ	0.00	0	
103-1	103		10 - CA	*	ပ	0.01	ស	=
103-2	11	IC-22		*	C	0.00	ស	"
		10 - 01	Ma-4/					

[0283]

表3より、実施例1同様に、さらに処理速度を迅速化した高生産性の発色現像処

理Cでは、え比較試料001、001-1では保存時のシアン濃度低下が大きくなるが、第5層に一般式(IA)で表されるジアシルアミノ型フェノールカプラーに置き換えることで大幅に良化したことが判る。さらに色純度の良化も認められた。

[0284]

【本発明の効果】

一般式 (IA) で表される 2, 5 ージアシルアミノー4 ー Z ーフェノール型シアンカプラーを含む本発明記載の高塩化銀型ハロゲン化銀カラー写真感光材料及びこの感光材料をシート搬送方式で高速搬送して迅速処理する本発明のカラー画像形成方法は、高生産性を確保しつつ、迅速処理に伴って生じる欠陥一すなわち発色濃度の低下、復色不良、脱銀不良などの仕上がり画像の品質低下一をも抑止される。

言いかえれば、本発明の画像形成方法およびハロゲン化銀カラー写真感光材料によって、露光や現像処理での取り扱いが容易で、かつ高生産性の高速シート搬送型の自動現像処理システムと、発色濃度の低下、復色不良、脱銀不良を伴わない優れた画像品質とを両立させることが可能である。

ページ: 120/E

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】シート形態で露光し、高速搬送しつつ低補充漂白定着条件で現像処理を行う(例えば搬送速度を27.8mm/秒以上、100mm/秒の線速度にて漂白定着補充が20~50mL/m2で処理する)場合でも、発色濃度の低下、復色不良、脱銀不良などの仕上がり画像の品質低下がない画像形成方法およびハロゲン化銀カラー写真感光材料を提供すること。

【解決手段】、赤感光性ハロゲン化銀乳剤層の少なくとも1層に、特定の2,5 ージアシルアミノー4-Z-フェノール(Zはカップリングによる離脱基)を含 有する高塩化銀型のハロゲン化銀カラー写真感光材料、及び該感光材料を高速シート搬送方式で高温迅速処理するカラー画像形成方法。

【選択図】 なし

特願2002-212476

出願人履歴情報

識別番号

[000005201]

1990年 8月14日

1. 変更年月日 [変更理由]

[変更理由] 新規登録

住 所

神奈川県南足柄市中沼210番地

氏 名 富士写真フイルム株式会社

,